



Die Mittel zur Bekämpfung der Pflanzenkrankheiten.

Von

Professor Dr. ^{W.}M. Hollrung,

Sektor für Pflanzenkrankheiten einschließlich der landwirtschaftlichen Insektenkunde und
des speziellen Pflanzenschutzes an der Universität Halle a. S.



LIBRARY
NEW YORK
BOTANICAL
GARDEN

Zweite, erweiterte und verbesserte Auflage
des „Handbuches der chemischen Mittel gegen Pflanzenkrankheiten“.

Mit 30 Textabbildungen.

Berlin

Verlagsbuchhandlung Paul Parey

Verlag für Landwirtschaft, Gartenbau und Forstwesen

SW. 11, Hedemannstraße 10 u. 11

1914.

SB 951

.H 58

1914

Alle Rechte, auch das der Übersetzung, vorbehalten.

Vorwort zur zweiten Auflage.

In der vorliegenden zweiten Auflage des Handbuches der chemischen Bekämpfungsmittel gegen Pflanzenkrankheiten wird zum ersten Male der Versuch gemacht, über den der ersten Auflage gesteckten Rahmen hinaus einen zusammenfassenden kritischen Überblick auf die Gesamtheit der bislang zur Verhütung und Beseitigung von Pflanzenerkrankungen benutzten Mittel und Maßnahmen zu werfen. Obwohl die Lehre von der Pflanzentherapie im Verlaufe der letzten beiden Jahrzehnte greifbare Fortschritte gemacht hat, so haftet ihr doch, was bei einer so jungen Wissenschaft, wie es die Pflanzenpathologie ist, nicht Wunder nehmen darf, auch heute noch das Kennzeichen des Zumaufbaubegriffenen an. Fast mehr noch wie dieses fällt aber in das Auge, daß dieser Aufbau vielfach Planmäßigkeit und Einheitlichkeit der Ausführung vermissen läßt. Es wird zu sehr Rücksicht auf die Bedürfnisse des Tages genommen. Das Fehlen bleibender, unabhängig von den Forderungen des Alltagslebens auf dem Gebiete der Pflanzenkrankheiten forschender Stätten an den Universitäten und Landwirtschaftlichen Hochschulen macht sich auch hier mehr und mehr fühlbar.

Bei der Neubearbeitung des gesamten in Frage kommenden Wissensstoffes habe ich zu zeigen versucht, welcher Hilfsmittel sich die Pflanzentherapie bedient und welcher Art die Wege sind, auf denen neue, der Eigenart des Krankheitserregers angepaßte, brauchbare Heilmaßnahmen zu finden sein dürften.

Die erste Auflage hat sich auf die mit chemischen Stoffen zubereiteten Bekämpfungsmittel beschränkt. In dieser zweiten Auflage ist versucht worden, auch die physikalischen und mechanischen Bekämpfungsmaßnahmen zu sichten und unter einheitliche Gesichtspunkte zu bringen. Vielleicht trägt diese Anregung dazu bei, daß diese beiden bisher stiefmütterlich bedachten Gebiete etwas mehr in den Arbeitsbereich der dazu geeigneten Stellen gezogen werden. Dahingegen sind die Vernichtung der parasitären Krankheitserreger durch andere Lebewesen, die zum Zwecke der Krankheitsverhütung oder -beseitigung hervorgerufenen Konstitutionsänderungen am Pflanzenkörper sowie einige andere Bekämpfungsweisen unberücksichtigt geblieben, weil das bisher auf diesen Gebieten Erzielte, mit wenigen Ausnahmen, noch nicht die erforderlichen festen Umrisse angenommen hat. Es wird späteren Bearbeitungen vorbehalten bleiben müssen, die in dieser Beziehung angebrachten Ergänzungen vorzunehmen.

Der Abschluß des Manuscriptes fällt in die erste Hälfte des Jahres 1913.

Halle a. S. im Frühjahr 1914.

M. Hollrung.

Inhaltsübersicht.

	Seite
Geschichtlicher Rückblick	1—3
Kenzeichnung der verschiedenen Arten von Bekämpfungsmitteln . .	4—23
<p>Organische Bekämpfungsmittel S. 4. Konstitutionelle Änderungen im Pflanzenkörper S. 6. Chemische Bekämpfungsmittel im allgemeinen S. 7. Chemische Bekämpfungsmittel für die einzelnen Schädigergruppen (höhere Pflanzen, niedere Pflanzen, höhere Tiere, Niedertiere, anorganische Anlässe) S. 12. Vereinigte Bekämpfungsmittel S. 22. Inneres Heilverfahren S. 22.</p>	
Die chemischen Bekämpfungsmittel.	
I. Grundstoffe tierischer Herkunft	24—30
<p>Fischöl, Balfischöl S. 24. Stinkendes Tieröl S. 29. Leim S. 30.</p>	
II. Pflanzliche Rohstoffe	31—50
<p>Pflanzenöle und -fette S. 31. Harz S. 33. Terpentinöl S. 35. Holzteer, Insektenpulver S. 36. Tabak (Nikotin) S. 40. Quassiaholz S. 43. Schwarze Nieswurz S. 45. Aloe S. 46. Rittersporn, Adhatoda, Tomate, Rainfarn, Weiße Nieswurz S. 47. Quillajarinde, Saponin, Stinkasand, Pangium S. 48. Senfpulver, Giftsumach, Haplophyton, Microsechium, Tuba (Derris) S. 49. Wurmfarnwurzel (Aspidium) S. 50.</p>	
III. Dem Mineralreich entnommene oder durch chemische Prozesse aus tierischer bzw. pflanzlicher Substanz gewonnene Grundstoffe.	
A. Anorganische Stoffe	51—211
<p>Metalloide und deren Verbindungen.</p> <p>Chlor, Chlornasserstoff, Brom, Jod, Fluor S. 51. Wasserstoffsuperoxyd, Schwefel S. 52. Schwefelwasserstoff, Schwefelchlorür, Schweflige Säure S. 59. Schwefelsäure S. 62. Schwefelkohlenstoff S. 64. Ammoniak S. 73. Schwefelammonium S. 74. Salpetersäure, Phosphor, Phosphorwasserstoff S. 75. Bor säure, Tetrachlorkohlenstoff, Kohlenoxyd, Kohlendioxyd, Blausäure S. 76.</p> <p>Metalle der Alkalien.</p> <p>Chlorkalium, Kaliumhydroxyd S. 83. Kaliumsulfid (Schwefeleber) S. 84. Cyankalium, Rhodankalium, Schwefelsaures Kali S. 87. Salpetersaures Kali S. 88. Chlornatrium, Natrioda S. 89. Unterschwefligsaures Natron, Kohlen saures Natron, Doppeltkohlen saures Natron S. 90. Salpetersaures Natron, Borsäures Natron, Kohlen saures Ammon, Schwefelsaures Ammonium S. 91.</p>	

Metalle der alkalischen Erden.

Chlorbaryum S. 92. Baryumcarbonat S. 93. Calciumoxyd (Ätzalkali) S. 94. Schwefelkalkbrühe S. 96. Chlorcalcium, Chlorkalk, Calciumbisulfit, Gips, Calciumbenzoat, Chlormagnesium S. 101. Schwefelsaure Magnesia, kiesel-saure Magnesia S. 102.

Metalle der eigentlichen Erden.

Kaliumalaun S. 102.

Unedle Metalle.

Überrnangan-saures Kali, Eisenchlorid S. 103. Eisenhydroxydul, Eisenhydroxyd, Eisensulfid S. 104. Schwefelsaures Eisenoxydul (Eisenvitriol) S. 105. Eisenvitriolkalkbrühe S. 111. Berliner Blau, Vorsaures Eisenoxydul, Doppelchromsaures Kali S. 112. Chromalaun, Schwefelsaures Nickeloxydul, Chlorzink, Zinksulfid, Schwefelsaures Zinkoxyd S. 113. Kiesel-saures Zinkoxyd, Zink-Blutlaugen-salzbrühe, Vorsaures Zinkoxyd S. 114. Radiumvitriol, Bleitetroyd, Bleichromat S. 115. Essigsaures Blei, Kupferchlorid S. 116. Kupferoxychlorür, Schwefelkupfer S. 117. Unterschwefligsaures Kupferoxydul, Schwefligsaures Kupfer, Kupferdimethanal-Disulfit S. 118. Schwefelsaures Kupfer (Kupfervitriol) S. 119. Kupferkalkbrühe (Vordelaßer Brühe) S. 127. Kupfersoda-brühe (Burgunderbrühe) S. 160. Kupferammoniaklösung (Maurin) S. 165. Kupfervitriolkalimischung, Ammoniakalisches Kupfercarbonat S. 167. Kupfervitriolkochsalzbrühe, Salpetersaures Kupferoxyd, Metavorsaures Kupferoxyd S. 171. Phosphorsaures Kupferoxyd, Kiesel-saures Kupferoxyd, Kupferferrocyanür S. 172. Basisches Kupferacetat S. 173. Neutrales Kupferacetat S. 174. Gerbsaures Kupfer S. 175. Arsen S. 176. Arsenwasserstoff S. 180. Arsenige Säure S. 181. Schwefelarsen, Kalium-Natriumar-senit und -arsenat S. 183. Arsenigsaures Ammon, Kalkarsenit S. 186. Londoner Purpur S. 187. Baryumar-senat S. 188. Arsen-salze des Aluminium, Eisenarsenat S. 189. Zinkarsenit S. 190. Bleiarsenit, Bleiarsenat S. 191. Kupferarsenit S. 198. Kupferacetatar-senit (Schweinfurter Grün) S. 199.

Edle Metalle.

Salpetersaures Silber S. 207. Quecksilberchlorid (Ätzhublimat) S. 208.

B. Kohlenwasserstoffe 211—254

Chloroform, Jodoform, Formaldehyd S. 211. Essigsäure S. 223. Acetylen, Schwefeläther, Oxalsäure S. 224. Calciumcyanamid (Kalkstickstoff), Teer S. 225. Karbolineum S. 226. Karbolsäure S. 230. Kresol (Krethylsäure) S. 232. Antinomin S. 233. Thymol, Pyjol S. 235. Creolin, Kreosot S. 237. Nitrobenzol, Pikrinsäure S. 238. Naphthalin S. 239. Naphtol S. 240. Strychnin S. 241. Pyridin-basen, Petroleum S. 242. Paraffinöl S. 252. Benzin S. 253. Oxchinolin-saures Kalium (Chinosol) S. 254.

Die physikalischen Bekämpfungsmittel.

Wärme bez. Kälte	255—269
Offenes Feuer S. 255. Trockene Wärme S. 256. Feuchte Wärme S. 260. Kälte S. 269.	
Licht bez. Lichtmangel	269—273
Lichtentzug S. 269. Licht als Fangmittel S. 270.	
Elektrizität :	274

Die mechanischen Bekämpfungsmittel.

Allgemeines	275
Abhaltungsmittel	276—283
Fernhaltung von Parasiten durch Schranken (Schutzgraben, Blech- schranke, Leimring, Staubschranke, Teerschranke, Asphaltschranke, Gazeschranke) S. 276. Abhaltung durch Vergällung S. 280. Ab- haltung nachteiliger Witterungseinflüsse S. 280.	
Ansammlung von Pflanzenschädigern an bestimmten Stellen	283—290
Unselbständige Fangvorrichtungen (Auflesen, Klebefächer, Fang- tücher, cypriischer Fangzaun, Teertuchkarre) S. 283. Selbständige Sammelvorrichtungen (Fangloben, Fangpflanzen, Fanggläser, Auf- sammelungsstellen für Insekteneier, Wellpappgürtel, Fallen) S. 286.	
Entzug der nötigen Lebensbedingungen	290—294
Freilegen, Tiefeinpfügen S. 291. Kalkung, Aderentfeuchtung, Wahl der Bestellzeit S. 292. Vernichtung der Zwischenwirte, fort- gesetzte Assimilationsunterbindung S. 293. Psoriphybriden S. 294.	
Druck als Mittel zur Schädigervernichtung	294—297
Rübenegge, Insektenbürste, Insektenerstickung S. 295. Sub- mersionsverfahren, Petroleum als Erstickungsmittel S. 296.	

Die Hilfsgeräte zur Verteilung der chemischen Bekämpfungsmittel

Spritzen S. 298. Verpulverer S. 305. Spritzpfehl S. 306.	298—306
--	---------

Seitenweiser

Verzeichniss der für die Literaturquellen benutzten Abkürzungen.

- A. B. A.** Arbeiten aus der Kaiserlich Biologischen Anstalt für Land- und Forstwirtschaft. Berlin.
A. D. L. G. Arbeiten der Deutschen Landwirtschafts-Gesellschaft. Berlin.
A. G. N. The Agricultural Gazette of New South Wales. Sydney.
A. i. L'Agricoltura italiana.
A. J. C. The Agricultural Journal. Cape of Good Hope. Kapstadt.
A. J. I. The Agricultural Journal of India. Calcutta.
A. m. L'Agricoltura meridionale.
A. S. N. I. Archief voor de Suikerindustrie in Nederlandsch-Indie. Surabaya.
B. Berichte des Landwirtschaftlichen Institutes der Universität Halle.
B. B. G. Berichte der Deutschen Botanischen Gesellschaft. Berlin.
B. C. Wiedermanns Centralblatt. Leipzig.
B. O. Bollettino della Società toscana di Orticultura.
Ber. G. und B. G. Berichte der Königl. Lehranstalt Weisenheim. Berlin.
Bl. Z. Blätter für Zuckerrübenbau. Berlin.
Bull. . . B. E. Bulletin Nr. . . des Bureau of Entomology. Washington.
Bull. . . D. E. Bulletin Nr. . . der Division of Entomology. Washington.
Bull. . . D. V. B. Bulletin Nr. . . der Division of Vegetable Pathology. Washington.
C. P. Abt. II. Centralblatt für Bacteriologie und Parasitenkunde. Abteilung II.
C. r. h. Comptes rendus hebdomadaires des séances de l'Académie des sciences. Paris.
Chr. a. Chronique agricole du Canton de Vaud. Lausanne.
Circ. . . B. E. Circular Nr. . . des Bureau of Entomology. Washington.
D. L. Pr. Deutsche Landwirtschaftliche Presse. Berlin.
F. B. Farmers' Bulletin. Washington.
Fl. B. A. Flugblätter der Kaiserlich Biologischen Anstalt. Berlin-Dahlem.
G. Chr. Gardeners' Chronicle. London.
I. a. L'Italia agricola.
I. L. Insect Life. Washington.
I. M. N. Indian Museum Notes. Calcutta.
Ill. S. Z. Illustrierte Landwirtschaftliche Zeitung. Berlin.
J. a. pr. Journal d'agriculture pratique. Paris.
J. A. S. Journal of the Royal Agricultural Society.
J. Agr. Sc. The Journal of Agricultural Science. Cambridge.
J. A. V. The Journal of the Department of Agriculture of the Colony of Victoria. Melbourne.
J. B. A. The Journal of the Board of Agriculture. London.
J. e. Ent. Journal of Economic Entomology.
J. M. Journal of Mycology.
J. s. Journal des fabricants de sucre. Paris.
Zb. a. Bot. Jahresbericht der Vereinigung der Vertreter der angewandten Botanik. Berlin.
Zb. D. u. B. Jahresbericht der Deutsch-Schweizerischen Versuchstation für Obst- und Weinbau in Wädenswil.
Zb. Pfl. Jahresbericht der Versuchstation für Pflanzenschutz zu Halle (Saale).
Zb. Z. Jahresbericht über das Gebiet der Zuckerfabrikation. Braunschweig.
Z. Z. Landwirtschaftliche Jahrbücher. Berlin.

- L. B. Landwirtschaftliche Versuchsstationen. Berlin.
 L. W. S. Landwirtschaftliche Wochenschrift der Landwirtschaftskammer für die Provinz Sachsen. Halle.
 M. B. A. Mitteilungen der Kaiserlich Biologischen Anstalt. Berlin.
 M. Br. Mitteilungen des Kaiser Wilhelms-Institut für Landwirtschaft in Bromberg.
 M. W. R. Mitteilungen über Weinbau und Kellerwirtschaft. Wiesbaden.
 Nw. Z. Naturwissenschaftliche Zeitschrift für Forst- und Landwirtschaft. Stuttgart.
 O. Der Obstbau. Stuttgart.
 Ö. I. W. Österreichisches Landwirtschaftliches Wochenblatt. Wien.
 Ö. Z. Z. Österreich-ungarische Zeitschrift für Zuckerindustrie und Landwirtschaft. Wien.
 Pr. a. v. Le Progrès agricole et viticole. Montpellier.
 Pr. Bl. Pfl. Praktische Blätter für Pflanzenbau und Pflanzenschutz. Stuttgart.
 R. A. L. Atti della R. Accademia dei Lincei. Rendiconti. Rom.
 R. B. Revue générale de Botanique.
 R. I. Report of Observations of injurious Insects.
 R. P. Revista di Patologia vegetale.
 R. V. Revue de Viticulture. Paris.
 S. L. Z. Sächsishe Landwirtschaftliche Zeitschrift. Dresden.
 St. sp. Le Stationi sperimentali agrarie italiane. Modena.
 T. Pl. Tijdschrift over Plantenziekten.
 W. B. Wochenblatt des Landwirtschaftlichen Vereins im Großherzogtum Baden.
 W. Z. Z. Wiener Landwirtschaftliche Zeitschrift. Wien.
 W. u. W. Weinbau und Weinhandel.
 Y. D. A. Yearbook of the Department of Agriculture. Washington.
 Z. f. Pfl. Zeitschrift für Pflanzenkrankheiten. Stuttgart.
 Z. Pr. S. = L. W. S.
 Z. B. Ö. Zeitschrift für das Landwirtschaftliche Versuchswesen in Österreich. Wien.
 Z. Z. Zeitschrift des Vereins der Deutschen Zuckerindustrie. Berlin.

Geschichtlicher Rückblick.

Ebensolange wie der sesshafte Ackerbau besteht jedenfalls auch das Bedürfnis, krankhafte, den Ertrag beeinflussende Störungen im Wachstum der Kulturpflanzen auszuschalten. Im Einklang mit der anfänglich gänzlich mangelhaften Erkenntnis von der Natur der an der Entstehung von Pflanzenerkrankungen beteiligten Lebewesen und sonstigen Vorgänge waren zunächst auch die Mittel, deren man sich bediente, um Pflanzenbeschädigungen zu verhüten bzw. zu heilen, durchaus unzulängliche. Sie bestanden ursprünglich der Hauptsache nach in Gebeten und Opfern. Die Läuse, Frösche und Heuschrecken, welche des verstorbenen Pharao Felder verwüsteten, wurden hinweggenommen, nachdem Moyses darauf hin abzielende Gebete verrichtet hatte (2. Buch Moyses 8, 10). Bei der Einweihung des Tempels (1. Buch der Könige Kap. 8, Abschn. 37) bittet Salomon ausdrücklich darum, daß, sofern „eine Teurung . . . oder Heuschrecken, oder Raupen im Lande sein werden . . .“, das in der geweihten Andachtsstätte verrichtete Gebet um Befreiung von derartigen Plagen erhört werden möge.

Auch noch in der nachchristlichen Zeit hielten die Römer an der Vorstellung fest, daß die Bitte an die für den Bringer von Frost und Brand im Getreide gehaltene Gottheit Robigo ein geeignetes Mittel zur Fernhaltung dieser beiden Krankheiten von ihren Feldern bilde, denn es wurden alljährlich am 25. April dahin abzielende Bitten in Form einer Festlichkeit, den sogenannten Robigalien, dem Gotte für Koste und Brande, unterbreitet. Gleichzeitig muß aber doch schon die Erkenntnis platzgegriffen haben, daß auch auf durchaus natürlichem Wege die Beseitigung von Erkrankungen der Feldfrüchte zu erreichen ist. Plinius führt in seiner Naturgeschichte, Buch 17 und 18, eine Reihe von Maßnahmen an, welche diese Annahme rechtfertigen. So wird dort empfohlen, das Getreide, zum Schutze gegen den Frost und Brand, vor der Aussaat in Wasser, Urin oder Wein einzutauchen oder mit gestoßenen Zypressenblättern zu vermischen. Zweifellos liegt hier ein Verfahren vor, welches sich bis auf den heutigen Tag noch, wenn auch in anderer Form, erhalten hat, die Vorbehandlung des Saatgutes durch ein Beizmittel. Das Auftreten von Raupen in Rüben und Kohl wurde durch Zwischenfaat von *Trigonella foenum graecum* (Voddschornklee) verhindert. Diese Maßnahme ist entweder ein Seitenstück zu den Fangpflanzensaaten, wie sie

beispielsweise bei der Frittsliegenbekämpfung zur Ausführung gebracht werden, oder vielleicht auch ein Abschreckungsmittel. Unverständlich bleibt, welche Wirkung der Schutz der Hirsefelder durch ein Verfahren gehabt haben kann, welches darin bestand, daß des Nachts eine Kröte um das Feld getragen und dann in der Mitte desselben in einem irdenen Gefäße vergraben wurde.

Auch bestanden in damaliger Zeit bereits Gesetze zur Vernichtung von Insekten, z. B. ein Erlaß betr. die Heuschreckenvertilgung. Näheres hierüber teilt Plinius in seiner Naturgeschichte 11. Buch Kap. 29 mit.

Trotzdem also bereits im Anfange der christlichen Zeitrechnung natürliche Maßnahmen zur Bekämpfung von Pflanzenkrankheiten bekannt waren, findet sich die Inanspruchnahme höherer Gewalten doch noch bis in die neuere Zeit hinein vor. Um nur einen derartigen Fall zu nennen, sei darauf hingewiesen, daß der Papst Benedikt XIII. den Bannfluch gegen die in der Umgebung von Rom vorhandenen Heuschrecken richtete und ihnen zugleich gebot, sich in das Meer zu stürzen.

Etwa von der Mitte des 17. Jahrhunderts ab mehrte sich aber doch die Verwendung von zweckentsprechenden Verfahren in merklicher Weise. Bei ihrer Entdeckung spielte der Zufall eine wesentliche Rolle. Das bekannte „Räßen“ der Getreidefaat beruht u. a. auf einem solchen. In keinem Falle konnte es sich dabei aber um rationelle Bekämpfungsmittel handeln, da es bis zum Schluß des 18. Jahrhunderts an der wichtigsten Voraussetzung hierzu fehlte, nämlich an der richtigen wissenschaftlich begründeten Erkenntnis von der Eigenart des Krankheitserregers. Noch Plencé muß in seiner 1785 erschienenen Pflanzenpathologie bekennen, daß ihm die Ursache der Mutterkornkrankheit, des Rostes, des Brandes usw. unbekannt ist. Vom Mutterkorn wird die Vermutung ausgesprochen, daß es eine Art Insektengalle darstelle, von der Brandkrankheit war nur bekannt, daß sie ansteckender Natur ist, und der Rost wurde auf bestimmte Zustände der Luft in manchen Jahren zurückgeführt. Für alle 3 Krankheiten wird der Samenwechsel als Maßnahme zur Verhütung ihres Auftretens genannt.

Einen ganz wesentlichen Fortschritt für die Pflanzentherapie bedeuteten die in den Anfang des 19. Jahrhunderts fallenden Entdeckungen von Persoon und Prevost. Erstgenannter eröffnete den Weg, auf welchem in den folgenden Jahrzehnten eine genaue Kenntnis von dem Wesen der Krankheitserreger erzielt wurde und Prevost zeichnete durch seine Beobachtung, daß äußerst verdünnte Lösungen eines Kupferkalzes befähigt sind, das Auskeimen pilzlicher Fortpflanzungsorgane zu verhindern, den Weg vor, auf welchem sich die Lehre von der Bekämpfung parasitärer Pilze entwickelt hat.

Etwa um die Mitte des verfloßenen Jahrhunderts treten die Vereinigten Staaten in die Reihe der an der Ausbildung der Pflanzentherapie beteiligten Nationen ein. Der den Amerikanern eigentümliche Großbetrieb im Feld-, Wald- und Gartenbau bildete den zwingenden Anlaß dazu, und zwar insofern, als die Ansammlung gleichartiger Pflanzenindividuen auf einer einzigen ausgedehnten Fläche erfahrungsgemäß die Krankheitsbildung fördert. Bis in die Gegenwart hinein haben sich die Vereinigten Staaten diese führende Stellung zu erhalten

gewußt, in erster Linie durch die Ermittlung und großzügige Anwendung brauchbarer Bekämpfungsverfahren, sodann aber auch durch die Heranziehung der natürlichen Gegner pflanzenpathogener Lebewesen und schließlich durch die zielbewußte Ausbildung der für die Nutzarmachung bestimmter Bekämpfungsmittel erforderlichen Hilfsgeräte.

Einen weiteren Fortschritt in der Pflanzenheilkunde bildete die auf Sorauer zurückzuführende Schaffung einer Pflanzenhygiene. Bisher hat auf diesem Gebiete vornehmlich die Ausnutzung der natürlichen oder der auf dem Wege der Zucht geschaffenen Widerständigkeit gegen Erkrankungen und Parasiten nennenswerte Erfolge zu verzeichnen gehabt. Schon jetzt läßt sich aber übersehen, daß die Pflanzenhygiene in der Zukunft noch eine bedeutjame Rolle in der Pflanzenpathologie übernehmen wird.

Völlig unsicher sind dagegen die Aussichten, zweier in der neuesten Zeit bei der Bekämpfung von Pflanzenkrankheiten zur Anwendung gebrachten Richtungen, die „innere Behandlung“, wie sie von Schewüreff¹⁾ und von Mokrscheff²⁾ gehandhabt worden ist und die „Serumtherapie“ von Potter³⁾. Anläufe zur Begründung einer „Chirurgie für Bäume“ hat Stone⁴⁾ gemacht.

Die Verhütung von Krankheiten, welche ihren Ausgangspunkt in oder an der Wurzel haben, durch die Verwendung von Pfropfhybriden hat in neuerer Zeit vielfach brauchbare Dienste geleistet, so bei der Bekämpfung der „Tintenkrankheit“ des Eßkastanienbaumes, von Phylloxera vastatrix, Heterodera und Tylenchus.

¹⁾ Schewüreff, J., Das Prioritätsrecht in der Frage der außerradikalen Ernährung. Petersburg 1904. (Russisch.)

²⁾ Mokrscheff, S. A., Über die Ernährung kranker Bäume unter Umgehung der Wurzel. St. Petersburg 1904. (Russisch.)

³⁾ Potter, M. C., Über eine Methode, parasitäre Krankheiten bei Pflanzen zu bekämpfen. C. P. Abt. II. Bd. 23. 1909. S. 379. — On a method of checking parasitic diseases in plants. The Journal of Agricultural Science. 3. Jahrg. 1908. S. 102.

⁴⁾ Stone, G. C., Modern tree surgery. Park and Cemetery and Landscape Gardening. Chigaco (1910?).

Kennzeichnung der verschiedenen Arten von Bekämpfungsmitteln.

Alle auf die Bekämpfung von Pflanzenkrankheiten gerichteten Unternehmungen verfolgen den Zweck, entweder den Anlaß für eine Erkrankung von der Pflanze fern zu halten, oder, sofern die Erkrankung schon vorliegt, wieder zu beseitigen. Beide Arten von Maßnahmen, sowohl die vorbeugenden (prophylaktischen) wie die heilenden (kurativen) werden üblicherweise als Bekämpfungsmittel bezeichnet. Es empfiehlt sich jedoch zuweilen eine Trennung in ihrer Bezeichnung als Vorbeugungs- oder Verhütungsmittel und als Heilmittel vorzunehmen. Sofern in einem gegebenen Falle eine vorbeugende Behandlung möglich ist und aussichtsreich erscheint, sollte unbedingt von ihr Gebrauch gemacht werden, eingedenk der Erfahrung, daß es leichter ist, Erkrankungen zu verhüten als zu heilen.

Die neuzeitliche Pflanzentherapie stützt sich bei der Auswahl ihrer Mittel in erster Linie auf die Errungenschaften der Ätiologie und bekennt sich zu dem Grundsatz, daß die zielbewußte und damit wirksame Bekämpfung einer Pflanzenkrankheit erst dann möglich erscheint, wenn vollkommene Klarheit über den Krankheitserreger, im besonderen sein biologisches Verhalten und die dieses bedingenden natürlichen Umstände vorliegt. Ihre Mittel, welche sie den verschiedenartigsten Gebieten entnimmt, zerfallen ihrer Herkunft nach zunächst in zwei große Gruppen, in die organischen und die anorganischen. Erstere bestehen 1. in der Zugabe bestimmter Lebewesen und 2. in der Hervorrufung konstitutioneller Änderungen im Pflanzenkörper. Letztere werden zweckmäßigerweise nach der Art des ihre Wirkung bedingenden Antriebes eingeteilt in 1. chemische, 2. physikalische und 3. mechanische.

Organische Bekämpfungsmittel.

Es ist eine altbekannte Tatsache, daß, wenn auch nicht alle, so doch eine sehr große Anzahl von Lebewesen natürliche Gegner in Gestalt anderer Lebewesen besitzen. Eine für seine Zeit sehr eingehende Beschreibung einer der wichtigsten Familien parasitisch lebender Insekten, der Ichneumoniden, gab Raseburg¹⁾. Vor ihm hat übrigens schon der Italiener Notarianni (Meda 1909, 193) im Jahre 1795 auf die Möglichkeit der Vernichtung von Ölfliegen (*Dacus oleae*) durch Parasiten hingewiesen. Fortgesetzte Forschungen haben dann ergeben, daß kaum eine Insektenordnung vorhanden ist, welche nicht auch Parasiten in größerer oder geringerer Anzahl enthält. Selbst unter den zunächst sehr wenig geeignet für parasitäre Tätigkeit erscheinenden Lepidopteren und Hemipteren finden sich Vertreter vor, welche Jagd auf andere Niedertiere machen und von ihnen leben. Diese Verhältnisse zu einem vollständigen Bekämpfungssystem auszubauen, ist den Vereinigten Staaten vorbehalten geblieben. Anfang der 90er Jahre des ver-

¹⁾ Raseburg, H. Th. G., Die Ichneumonen der Forstinsekten in forstlicher und entomologischer Beziehung. Berlin 1848.

floffenen Jahrhunderts machte Roebelen den Versuch, australische Insekten, welche als eifrige Gegner von Schildläusen bekannt waren, nach Kalifornien zu überführen, daselbst einzubürgern, massenhaft zu vermehren und als Stützen im Kampfe gegen die in Kalifornien weitverbreiteten Schildläuse zu verwenden. Mit mehr oder weniger Erfolg ist dieses Verfahren in der Folge nicht nur in Amerika, sondern auch in Europa, woselbst sich namentlich P. Marchal und Buillet in Frankreich, sowie Verlese und Silvestri in Italien mit ihm beschäftigt haben, zur Einführung gelangt. Seine planvolle Durcharbeitung erfolgt aber erst seit Beginn des neuen Jahrhunderts auf Grund einer Anregung von Howard, dem Staatsentomologen im Ackerbauministerium der Vereinigten Staaten, in den Neu-Englandstaaten, wobei die besondere Absicht verfolgt wird, unter den einheimischen oder den aus dem Auslande eingeführten Parasiten geeignete Vertreter zur Unterdrückung der in den Staaten Massachusetts, Connecticut und Maine bestehenden *Liparis dispar*- sowie *Euproctis chrysorrhoea*-Epidemie aufzufinden.

Der Parasit frisst entweder das schädliche Insekt auf, oder er belegt es mit seinen Eiern. Im letzteren Falle begibt sich die Larvenform in das Innere des Wirtstieres, um dasselbe allmählich, häufig auch erst nachdem dasselbe irgend eine andere Entwicklungsform angenommen hat, vollkommen aufzuzehren. Die Amerikaner bezeichnen die erste Art von Parasiten als *predacious*, die letzte als *edaphagous*. Die deutsche Sprache pflegt nur die ihren Wirt ganz allmählich aufzehrenden, unter Umständen ihn sogar am Leben belassenden Niedertiere als Parasiten, die übrigen Formen aber als Raubinsekten zu bezeichnen. Nicht immer ist es ein tierischer Organismus, gegen welchen die im pflanzentherapeutischen Sinne nützlichen Insekten ihre Angriffe richten. Auch schädliche Pilze und Unkräuter können durch sie zerstört werden. Ein Beispiel für den erstgenannten Fall bildet das *Darluca filum*, ein Käferchen, welches die Sporen des Spargelrostes verzehrt, für den zweiten Fall die Schildlaus *Antonina australis*, welche das Unkraut *Cyperus rotundus* in Neu-Süd-Wales zugrunde richtet. (A. G. N. 1904, 407.)

Neben den entomophagen Niedertieren kommen vornehmlich noch die nützlichen Vögel als Insektenvertilger in Frage. So wertvoll die Dienste sein mögen, welche die ortsständige Vogelwelt bei der Bekämpfung von Insektenepidemien zuweilen leistet, so steht doch auch fest, daß diese Dienste im allgemeinen überschätzt werden und daß auch die sorgsamst gepflegte und geschützte Vogelwelt unter den gegenwärtigen Ackerbauverhältnissen nicht in der Lage ist, für sich allein bei epidemischem Auftreten von Insekten-schädigern auf größeren Flächen wieder normale Zustände herbeizuführen.

Den nützlichen Insekten und Vögeln stehen die nützlichen Spalt- und Fadenpilze zur Seite, deren Angriffe auf höhere feldschädliche Tiere, Niedertiere und krankheitserzeugende Pilze gerichtet sind. Als Ausgangspunkt für diese Art von natürlichen Bekämpfungsmitteln dürfte die dem Seidenraupenzüchter seit langem schon unter der Bezeichnung *Pebrine*, *Muscardine*, *Flaccidezza* usw. bekannte Krankheit anzusehen sein. Eine ganze Reihe von Forschern, u. a. Krassiljtschik in Rußland, Giard in Frankreich, Berger und Fawcett in

den Vereinigten Staaten haben Pilzarten kennen gelehrt, die bald als Schildlaus-, bald als Engerlings-, bald als Heuschreckenvertilger unter passenden Umständen brauchbare Dienste leisten. Eine gewisse Bedeutung hat die Bekämpfung von selbstschädlichen Nagetieren durch die von Löffler eingeführte Hervorrufung von Bakterien erlangt, ebenso wie die hinsichtlich der Zugehörigkeit ihres Erregers noch umstrittene Polyeder- (Wipfel-) Krankheit der Nonnenraupe. Endlich ist auch beobachtet worden, daß Pilze auf Pilzen parasitieren, wobei freilich zuweilen noch die Frage einer Untersuchung bedarf, ob es sich dabei wirklich um Parasiten und nicht vielleicht um ein noch unbekanntes Entwicklungsstadium handelt. Ein solcher Fall liegt möglicherweise vor bei dem auf Kulturen von *Sphaerotheca mors uvae* an der Grenzzone zwischen der *Oidium*- und der *Ustilosporenfruchtform* auftretenden *Cicinobolus cesati*.

Zu greifbaren, im Felde verwendbaren Maßnahmen hat bisher nur die Vernichtung von Nagetieren mit den sogenannten Typhusbazillen geführt. Den äußeren Anlaß dazu bot die allgemeine Feldmausepidemie in Griechenland gegen Ende des verflossenen Jahrhunderts und ihre erfolgreiche Beseitigung durch Löfflers *Bacillus typhi murium*. Seit dieser Zeit sind eine ganze Reihe von Mikroorganismen entdeckt und in der verschiedenartigsten Aufmachung empfohlen worden, welche Typhus oder Enteritis usw. bei Nagern hervorrufen. Zu einem ständig und allgemein in Gebrauch genommenen Hilfsmittel haben sie sich aber nur dort herausbilden können, wo die zielbewußte sachkundige Mitwirkung von Pflanzenschutzanstalten zur Verfügung gestanden hat. Der Hauptvorteil derartiger Mikroorganismen, welcher in der selbsttätigen Übertragung des Ansteckungstoffes von erkrankten auf noch gesunde Nager besteht, wird nur dann voll erreicht, wenn der noch gesunde Nager vom Hunger getrieben, seine an der Seuche erlegenen Kameraden ganz oder wenigstens teilweise aufrißt. Ein nicht zu unterschätzender Nachteil ist die Empfindlichkeit der Bakterienkulturen gegen Licht, Säuren, Wärme, Trockenheit usw., weshalb zum guten Gelingen hinlängliches Verständnis für den Gegenstand bei dem das Auslegen Vornehmenden vorhanden sein muß. Ein derartiges Verständnis ist gegenwärtig noch nicht allenthalben vorhanden. Schließlich kommt noch hinzu, daß in neuerer Zeit sich Stimmen vernehmen lassen, welche die Übertragung der bei den Nagern künstlich hervorgerufenen Seuchen auch auf den Menschen für möglich erachten. Alle diese Umstände mögen dazu geführt haben, daß das einzige bisher in greifbare Form gebrachte „natürliche Bekämpfungsmittel“ nicht allgemein Fuß zu fassen vermocht hat.

Die Bekämpfung der pflanzen-schädlichen Lebewesen durch ihre natürlichen Feinde ist ein Wissensgebiet, welches noch im Werden begriffen ist.

Die konstitutionellen Änderungen im Pflanzenkörper.

Bestimmte Pflanzenarten und Abarten werden wenig, andere sehr stark von bestimmten Erkrankungen heimgesucht. Im allgemeinen haben die wildwachsenden Vertreter einer Pflanzenpezies weniger unter Angriffen schädigender

Einflüsse auf ihre Gesundheit zu leiden als ihre zu Kulturformen umgewandelten und zu Kulturzwecken angebauten Abarten. Der Grund hierfür ist zu suchen in dem Verlorengehen bestimmter, Schutz gegen Erkrankungen gewährender äußerer wie innerer Eigenschaften. Bald sind es Einlagerungen von starken Bitterstoffen in die Zellgewebe, bald starke Verholzungen oder gar Verkieselungen, bald wieder die starke Kutinisierung, welche verhindern, daß sich nachteilige Außeneinflüsse an der wilden Pflanze geltend machen können. Bis in die jüngste Zeit hinein ist aber weder von den Pflanzenbauern, noch von den Pflanzenzüchtern diesen Verhältnissen in hinlänglichem Maße Rechnung getragen worden. Erst in den letzten 10 Jahren etwa haben sich Bestrebungen geltend gemacht, welche darauf abzielen, krankheitswiderständige Abarten unserer Kulturpflanzen entweder auf dem Wege der Auswahl oder durch Zucht zu schaffen. Ein erschwerendes Moment für diese Arbeiten bildet die Beeinflussung der Widerständigkeit durch Bodenart, Lage, klimatische Verhältnisse usw. Alle Angaben über die Resistenz einer Pflanze gegenüber bestimmten Krankheiten besitzen deshalb nur einen lokal beschränkten Wert.

Die chemischen Bekämpfungsmittel.

Als chemische Bekämpfungsmittel werden alle diejenigen Mittel bezeichnet, bei welchen ein auf künstlichem Wege dargestellter chemischer Stoff die krankheitsverhütende und -beseitigende Wirkung hervorruft. In den seltensten Fällen handelt es sich dabei um eine einheitliche Substanz, zumeist wird vielmehr eine Mischung mehrerer Stoffe verwendet, in welchen enthalten ist

1. der wirksame Grundstoff,
2. ein Träger für den letzteren,
3. ein Hilfsstoff.

Die Grundstoffe sind teils organischer, teils unorganischer Herkunft, und im ersteren Falle entweder tierische oder pflanzliche Erzeugnisse. Soweit sie in Pulverform übergeführt werden können, kommen die Grundstoffe, wie z. B. der Schwefel, der Kalk, das Schweinfurter Grün gelegentlich ohne weiteres zur Anwendung. Aus noch zu erörternden Gründen wird die Pulverform aber im allgemeinen nur wenig in Gebrauch genommen. Dem Träger liegt hauptsächlich die Aufgabe ob, den erforderlichen Verdünnungsgrad für den Grundstoff herzustellen. Als Verdünnungsmittel werden verwendet in erster Linie Wasser, sodann aber auch Milch, Straßenstaub, Ziegmehl. Träger im eigentlichen Sinne sind u. a. Brei von Meie, Kartoffeln, Möhren usw. Auf diese Weise entstehen verschiedene Formen von chemischen Bekämpfungsmitteln: Flüssigkeiten (Brühen), Pulver und Körner. Durch die Hilfsstoffe wie Kalk, Spiritus, Seife, Melasse soll eine Erhöhung des Wirkungswertes und der Wirkungsdauer, sowie die Beseitigung pflanzen-schädlicher Eigenschaften aus dem Mittel erzielt werden. Bei der Steigerung der Wirkung handelt es sich hauptsächlich um die Verbesserung der Benetzungsfähigkeit, um die Erhöhung der Klebekraft, sowie um die Beigabe eines den Schädiger anlockenden Stoffes.

An ein brauchbares chemisches Bekämpfungsmittel sind folgende Anforderungen zu stellen. Es muß sein:

1. wirksam und beständig,
2. pflanzenunschädlich, sofern es dazu bestimmt ist, mit Pflanzen in Berührung gebracht zu werden,
3. billig,
4. möglichst einfach in der Vorschrift, Herstellung und Anwendung,
5. ungefährlich für Menschen und Nutztiere.

Ferner ist noch zu fordern gute Ausbreitungsfähigkeit, gutes Eindringen in die mit Schädigern besetzten Schlupfwinkel, sowie langes Haftbleiben an der Pflanze.

Die Forderung großer Billigkeit macht sich deshalb nötig, weil, abgesehen von Ausnahmefällen, die pflanzenpathologischen Bekämpfungsmittel vorwiegend in großen Mengen verbraucht werden. Möglichste Einfachheit in der Zubereitung und Handhabung empfiehlt sich mit Rücksicht darauf, daß der Landwirt in der Regel das Bekämpfungsmittel selbst herzustellen hat. Von mancher Seite wird gefordert, daß das Mittel unbedingt unlöslich sei und zwar deshalb, weil nur ein solches vom Regen nicht sofort wieder abgewaschen wird. Dieser Forderung läßt sich aber nicht in allen Fällen nachkommen. Sie ist auch nicht unbedingt nötig.

Während für bestimmte chemische Stoffe, beispielsweise den Schwefelkohlenstoff, die Verwendungsform ohne weiteres vorgezeichnet ist, bleibt für andere Mittel die Wahl zwischen der Brühen- und der Pulverform offen. Im allgemeinen empfiehlt es sich, die Brühen zu verwenden, weil diese besser an der Pflanze bzw. am Krankheitserreger haften wie das Pulver, weil der Wind die aufgespritzten Teilchen nicht so leicht wegführt, wie die nur lose ausliegenden Stäubchen und weil die Verteilung des wirksamen Stoffes gleichmäßiger, jedenfalls aber so erfolgen kann, daß überall die gleiche Konzentration des Mittels vorliegt. Endlich ist der Landwirt bei Benutzung von Brühen weit weniger von der Tageszeit abhängig als bei der von Pulvern, welche nur im Tau gestreut werden dürfen.

Ein weit verbreiteter Irrtum besteht in der Annahme, daß ein gegen Pilzinfektionen oder Insektenfraß zu schützender Pflanzenteil, z. B. das Blatt, vollkommen und recht dick mit dem Bekämpfungsmittel überzogen sein müsse. Durch die vollständige Bedeckung der Blattoberfläche wird die Assimilationstätigkeit nachteilig beeinflusst und durch das dicke Auftragen die Haftfähigkeit des Mittels verringert. Als zweckentsprechend verspricht ist eine Brühe dann zu bezeichnen wenn sie in äußerst feinen, stechnadelstichgroßen und einzeln bleibenden Tröpfchen das Blatt derart bedeckt, daß zwischen den einzelnen Tröpfchen das Pflanzengewebe in ungehinderter Verbindung mit der Luft bleibt.

Mit Rücksicht darauf, daß die Herstellung der chemischen Bekämpfungsmittel in den Händen des Landwirtes liegt, muß bei Aufstellung der Vorschriften auf möglichste Einfachheit, leichte Übersichtlichkeit und bequeme Handhabung Bedacht genommen werden. Ein Mittel hierzu ist die Angabe der Bestandteile für je 100 l. Eine derartige Vorschrift gestattet durch einfache Kommamauszeichnung die für 1000 oder 10 und 1 l Spritzflüssigkeit erforderlichen Mengen ohne weiteres ab-

zulesen. Ferner erleichtert sie die Übersicht, indem der Stärkegrad der wirksamen Grundsubstanz und der Hilfssubstanz leicht erkennbar ist und endlich erscheint die Angabe in einer runden Anzahl von Litern zweckmäßig, weil dadurch die Herstellungsarbeit vereinfacht wird. Dieser Einsicht haben sich auch die Amerikaner, welche ursprünglich ganz willkürlich bei Aufstellung ihrer Vorschriften verfahren, nicht länger verschließen können, denn die neueren amerikanischen Formeln für flüssige Bekämpfungsmittel beziehen sich fast immer auf die feststehende Wassermenge von 50 Gallonen. Das metrische Zahlensystem fügt den Vorteil der einfacheren Umrechnung hinzu.

In einem Beispiele möge das oben Gesagte erläutert werden. Noch in der jüngsten Zeit wurde zur Vertilgung von Spinnraupen (M. B. A. Heft 10. 1910. 20) eine Brühe von der nachstehenden Zusammensetzung empfohlen.

Tabaksauszug	3 kg
Schmierseife	3 "
vergällter Spiritus	3 l
schwarze gepulverte Nießwurz.	0,5 kg
Wasser	141 l

Die einfachen Gewichtsmengen der Grundbestandteile lassen diese Vorschrift auf den ersten Blick als einfach und bequem in der Handhabung erscheinen. Tatsächlich handelt es sich aber um eine ziemlich unbequeme Vorschrift. Das wird klar, wenn man zu der Annahme greift, daß nicht gerade 141 l Spritzflüssigkeit, sondern nur 100 l benötigt werden, in diesem Falle macht sich eine ziemlich umständliche Umrechnung für die vier Bestandteile erforderlich, und schließlich sind folgende Gewichtsmenge für die Herstellung abzuwiegen:

Tabaksauszug	2,12 kg
Schmierseife.	2,12 "
vergällter Spiritus	2,12 l
Nießwurz	0,355 kg

Erwägt man nun weiter, daß sowohl der Tabaksauszug wie die Schmierseife und der Spiritus hinsichtlich ihres Gehaltes erheblichen Schwankungen unterworfen sein können, und daß von vornherein nicht die geringsten Bedenken bestehen, von der ebenfalls keine konstante Größe darstellenden Nießwurz, anstatt 355 g deren 500 auf 100 l Brühe zu verwenden, so wird es klar, daß Vorschriften wie die oben angeführte abzulehnen sind.

Die in dem Handbuche enthaltenen Vorschriften haben ohne weiteres nur für erwachsene Pflanzen Geltung. Junge Pflanzenteile sind empfindlicher, weshalb es sich empfiehlt, diese mit schwächeren Brühen und immer zunächst versuchsweise zu behandeln.

Ziemlich häufig sind die Fälle, in denen ein angeblich zuverlässiges Mittel wirkungslos bleibt. Die Gründe für ein derartiges Versagen können mannigfacher Natur sein. Die Art der zu bekämpfenden Schädiger ist verkannt und deshalb ein falsches Mittel angewendet worden. Die verwendeten Materialien sind nicht vollwertig, vielleicht sogar regelrecht verfälscht gewesen. Von Haus aus vollkommen einwandfreie Brühenbestandteile haben durch längeres Liegen an der

Luft einen Teil ihres Wirkungswertes eingebüßt. Regen oder starker Tau hat das Bekämpfungsmittel wieder fortgenommen, bevor es in Tätigkeit treten konnte. Endlich kommt es häufig vor, daß die gegebene Vorschrift in mißverständener Weise ausgeführt worden ist. Derartige Mißerfolge haben mit sich gebracht, daß die Verwendung sogenannter gebrauchsfertiger Bekämpfungsmittel Anlauf gewinnen konnte. Gewöhnlich sind derartige Mittel nur in einer angegebenen Menge von Wasser aufzulösen oder mit einer bestimmten Menge Wasser zu verdünnen. Läßt sich auf der einen Seite nicht bestreiten, daß die Verwendung solcher gebrauchsfertiger Brühen sehr einfach ist, so muß andererseits doch betont werden, daß letzteren auch erhebliche Mängel anhaften. Ein solcher Mangel besteht u. a. darin, daß die Mengen und bei Geheimmitteln zumeist sogar die Art der Bestandteile nicht hinlänglich genau bekannt sind, um ein Urteil darüber zuzulassen, ob nach Art und Menge der Bestandteile eine hinlängliche Wirkung des Mittels ohne Schädigung der Pflanze in Aussicht steht. Zu bemängeln ist auch, daß derartige fertige Mittel, welche zumeist auf Vorrat angeschafft werden müssen, beim Lagern oft erheblich an Gebrauchswert einbüßen. Einen weiteren Übelstand bildet die schwankende Zusammenfügung der gebrauchsfertigen Mittel. Endlich pflegt auch der Preis für derartige Fabrikate nicht in den richtigen Einklang mit dem Werte derselben zu stehen. Der Landwirt soll sich zum Grundsatz machen, alle chemischen Bekämpfungsmittel für seinen Betrieb selbst und erst unmittelbar vor der beabsichtigten Ingebrauchnahme herzustellen. Geheimmittel sollten unter allen Umständen abgelehnt werden.

Ein Universalmittel von gleich guter Wirksamkeit gegen die verschiedenartigen Krankheitserreger gibt es nicht und kann es auch nicht geben. Mitunter suchen allerdings die Anpreisungen von Geheimmitteln den Eindruck zu erwecken, als ob ihnen universionelle Wirkung zukomme, indessen sehr zu Unrecht.

Mit der richtigen Auswahl und Zubereitung allein wird aber der Erfolg eines Bekämpfungsmittels noch nicht gewährleistet. Es muß sich auch noch die richtige, zielbewußte Verwendung hinzugesellen. Zunächst ist Klarheit darüber nötig, ob die Bekämpfungsarbeit unter Erhaltung oder unter Preisgabe der Pflanze erfolgen soll. So bereitet es keine erheblichen Schwierigkeiten, die Neblaus zugleich mit dem Weinstock zu vernichten, während bis zu diesem Augenblicke noch kein allgemein brauchbares Verfahren gefunden werden konnte, welches zwar die Neblaus tötet, den Weinstock, auf welchem sie sitzt, aber unbeschädigt läßt. Weiter ist zu bedenken, daß die Vergiftung des Bodens durch die im Bekämpfungsmittel enthaltenen Stoffe vermieden werden muß. Die Verspritzungen sind so zu leiten, daß auch Nester giftiger Substanzen aus denselben auf Früchten und sonstigen Pflanzenteilen, welche Genußzwecken dienen, bei deren Ingebrauchnahme nicht mehr vorhanden sind. In bestimmten Fällen ist darauf zu achten, daß durchdringende Gerüche aus dem Bekämpfungsmittel nicht auf die behandelte Pflanze übergehen. Eine derartige Möglichkeit liegt beispielsweise vor, wenn Teerprodukte gegen bodenlebige Krankheitserreger in Anwendung gebracht werden. In technischer Beziehung ist bei der Verwendung eines Bekämpfungsmittels Bedacht darauf zu nehmen, daß dasselbe zu möglichst feiner und sparsamer Ver-

teilung gelangt. Als hierfür geeignete Vorrichtungen dienen im allgemeinen die noch weiter unten zu kennzeichnenden Pflanzensprizen, in ihren verschiedenen Bauarten, sowie die Verpulverer.

Die für 1 ha Fläche erforderliche Menge Spritzflüssigkeit wechselt je nach der Pflanzenart und den besonderen Umständen, so daß sich eine allgemein gültige Angabe hierüber nicht machen läßt. Für Federich im Getreide sind beispielsweise 500—600 l, für Kartoffeln 600 l, für Weinreben 800 l Spritzflüssigkeit auf den Hektar erforderlich.

Bei manchen an und für sich sehr brauchbaren Mitteln treten zuweilen Beschädigungen der damit behandelten Pflanzenteile ein, entweder sofort oder auch erst nach Ablauf einiger Zeit. Derartige Schädigungen werden namentlich dann beobachtet, wenn das Bekämpfungsmittel zu stark sauer bzw. alkalisch ist, oder wenn infolge längeren Stehens in dem Mittel Umsetzungen stattgefunden haben, welche mit der Bildung pflanzenschädlicher Stoffe verbunden gewesen sind. Die Prüfung des fertigen Bekämpfungsmittels auf seine Reaktion darf deshalb in keinem Falle unterbleiben. Pulverförmige Stoffe können naturgemäß sehr leicht Pflanzenbeschädigungen hervorrufen, weil sie je nachdem durch viel oder wenig Tau bzw. Regenwasser gelöst werden. Im letzteren Falle entstehen sehr leicht zu hochhaltige Lösungen. Im übrigen sind die Schädigungsanlässe bei den einzelnen Mitteln verschiedener Art und Ursache und werden deshalb bei den einzelnen Bekämpfungsmitteln erörtert werden. In einigen Fällen stellt diese Beschädigung der Pflanze den angestrebten Zweck des Bekämpfungsverfahrens dar, so z. B. bei der Unkrautvertilgung.

Noch nach einer anderen Richtung hin sollen die Bekämpfungsmittel nachteilig auf die Pflanze einwirken können und zwar dadurch, daß sie die an dem Zustandekommen der Blütenbefruchtung beteiligten Bienen verschrecken. Die vorliegenden Beobachtungen lassen keinen Zweifel an der Tatsächlichkeit dieses Uebelstandes bestehen. Im großen und ganzen handelt es sich dabei aber doch nur um eine nicht allzuhäufige Erscheinung.

Bei der Verwendung klarer durchsichtiger Lösungen besteht die Möglichkeit von Verbrennungen durch die Sonne, da klare Tropfen wie Brennlinsen wirken. Eine derartige Wirkung ist bei den einen unlöslichen Bestandteil enthaltenden Brühen ausgeschlossen, dafür können diese aber wieder der Pflanze durch zu weitgehende Abhaltung von Licht nachteilig werden.

Es empfiehlt sich, nach der Art der Krankheitserreger, welche in Frage kommen, zu unterscheiden:

1. Bekämpfungsmittel gegen höhere Pflanzen (Herbizide),
2. Bekämpfungsmittel gegen niedere Pflanzen, vorwiegend Pilze (Fungizide),
3. Bekämpfungsmittel gegen höhere Tiere,
4. Bekämpfungsmittel gegen Niedertiere, vorwiegend Insekten (Insektizide).

Die hier und da vorzufindenden Bezeichnungen, Pilzgifte, Insektengifte, besitzen zwar den Vorzug, dem deutschen Sprachschatze entnommen zu sein, zugleich haftet ihnen aber der Mangel der Zweideutigkeit an, insofern als sie nicht klar zum Ausdruck bringen, ob es sich um die von einem Pilze oder einem

Insekten ausgezeichneten Toxine oder um Gifte zur Abtötung von Pilzen bezw. Insekten handelt. Weitere Bezeichnungen für Bekämpfungsmittel sind von einzelnen Schädigern oder Schädigergruppen abgeleitet worden. So haben die zur Vernichtung von Dacus-Fliegen dienenden Gemische den Namen Dackizide, die Schildlausbekämpfungsmittel den Namen Coccozide erhalten.

Nach Art und Weise, wie die gewünschte Einwirkung auf den Krankheitserreger vor sich geht, lassen sich unterscheiden: Abschreckungs-, Schwächungs- und Vertilgungsmittel. Die Leistungen der Abschreckungsmittel (engl. deterrents) beruhen vorwiegend auf ihrem Geruch, daneben aber auch auf der Farbe und dem Geschmack. Die Überkleidung der Maiskamen mit Franzosenöl oder mit einem Brei von Mennige gehört in diese Klasse von Bekämpfungsmitteln. Die Schwächungsmittel stimmen in stofflicher Beziehung gewöhnlich mit den Vertilgungsmitteln überein und unterscheiden sich von ihnen eigentlich nur dadurch, daß sie mit Rücksicht auf die Pflanze in schwächerer Dosis angewendet werden. Es wird auf diese Weise erreicht, daß die Pflanzen lebend bleiben, der an ihnen tätige Krankheitserreger aber derart in seinem Einflusse auf die Pflanze geschwächt wird, daß letztere sich leistungsfähig zu erhalten vermag. Ein Beispiel für diese Art von Heilmitteln bildet das sogenannte Kulturalverfahren, welches in der Einführung schwacher Dosen Schwefelkohlenstoff in den Bereich des mit Nebläusen verseuchten Wurzelsystems der Weinstöcke besteht. Die Vernichtungsmittel erstreben, wie ihr Name besagt, die vollkommene Zerstörung des Krankheitserregers. Der Vorgang, in dessen Verlaufe dieses Ziel erreicht wird, spielt sich bald in sehr kurzer, bald in längerer Zeit ab. Während bei einer Behandlung von Schildläusen mit Blausäuregas das Eingehen der Läuse in sehr kurzer Frist — etwa 40 Minuten — erfolgt, bedarf es bei einer Behandlung mit Baryumchlorid 20 und mehr Stunden, ehe der Tod des in Frage kommenden Schädigers eintritt.

Die chemischen Bekämpfungsmittel in ihrer Anwendung auf die einzelnen Schädigergruppen.

Die Eigenart der einzelnen Gruppen von Schädigern verlangt Bekämpfungsmittel, welche diesen Eigentümlichkeiten nach Art und Anwendungsweise Rechnung tragen. Es folgt deshalb im Nachstehenden eine kurze Kennzeichnung der aus der Natur der einzelnen Schädigergruppen abzuleitenden chemischen Hilfsmittel für ihre Bekämpfung.

Schadenbringende höhere Pflanzen.

Für die Bekämpfung auf chemischem Wege kommen unter den höheren Pflanzen neben den Halb- und Ganzschmaragern nur noch die Feld-, Wiesen- und Gartenumkräuter in Frage. Bisher sind Versuche zur Vernichtung der Schmaragerpflanzen mit Hilfe von chemischen Stoffen nicht unternommen worden. Dahingegen hat die chemische Unkrautvertilgung in neuerer Zeit vielfach Eingang gefunden. Anlaß dazu gab die Beobachtung eines französischen Weinbauers, daß

Ederichspflanzen, welche mit Kupfervitriollösung benezt werden, eingehen. Das Verfahren der Unkrautbekämpfung durch Metallsalzlösungen wurde etwa um die Jahrhundertwende auch in anderen Kulturstaaten aufgenommen, in Deutschland namentlich von Frank und Schulz, welche zugleich an Stelle des Kupfervitrioles das billigere Eisenvitriol zur Verwendung empfahlen. Später zeigte Heinrich in Moskau, daß auch Lösungen der üblichen Düngesalze zur Unkrautvernichtung geeignet sind. Schließlich ist noch der Vorschlag gemacht worden, die Lösungen durch Pulver zu ersetzen. Eingebürgert bis zu einem gewissen Grade hat sich nur das Eisenvitriolspritzverfahren, dessen Wirksamkeit außer Zweifel steht. Unklarheiten herrschen zuweilen darüber, ob den Lösungen oder den eisenulfathaltigen Pulvern der Vorzug zu geben ist. Eine Abwägung der beiderseitigen Vorzüge und Nachteile führt zu dem Ergebnis, daß bei der Vertilgung höherer Pflanzen den flüssigen Mitteln entschieden der Vorzug zu geben ist. Weiter unten wird übrigens gezeigt werden, daß diese Stellungnahme nahezu für alle chemischen Vertilgungsmittel Geltung hat.

Niedere Pflanzen als Krankheitserreger.

Unter den niederen Pflanzen sind es fast ausschließlich die Pilze, welche Pflanzenerkrankungen hervorrufen. Für die Unschädlichmachung dieser Krankheitserreger sind zwei Wege vorgezeichnet, einmal die Zerstörung der vegetativen Organe, d. h. des Myzeles, und sodann die Abtötung der die Fortpflanzung vermittelnden Organe.

An und für sich ist die Widerständigkeit der Pilze und ihre Fortpflanzungsorgane, soweit sie nicht durch besondere Vorrichtungen stark geschützt sind, gegen chemische Stoffe eine sehr geringe. So unterliegen die Plasmodia-Reimschläuche und die Sommersporen von *Fusicladium* bereits der Einwirkung einer äußerst verdünnten Kupfervitriollösung. Unter den natürlichen Verhältnissen können die Giftwirkungen chemischer Substanzen gegenüber den parasitären Pilzen aber nur in beschränktem Maße zur Wirkung gelangen, namentlich deshalb, weil die Mehrzahl der Pilze ihre vegetativen Organe inter- oder intrazellulär im Pflanzengewebe zur Ausbildung bringt, und weil oft erst dann, wenn die ausgebildeten Fortpflanzungsorgane vorliegen, die über dem Myzel lagernden Zellschichten aufreißen. Eine Ausnahme hiervon machen die echten Mehltaue, deren Myzel größtenteils den Pflanzenteilen äußerlich anhaftet. In diesem Falle wird aber die Einwirkung der chemischen Substanzen, wenigstens soweit es sich um flüssige Mittel handelt, wieder dadurch geschwächt, daß die zwischen dem filzartigen dichten Gewirr von Myzelsäden befindlichen Luftbläschen den Zutritt wässriger Lösungen verhindern. Es erklärt sich hieraus, weshalb für die den Mehltaupilzen angehörigen Pflanzenparasiten eine besondere Bekämpfungsweise in Anwendung gebracht werden muß, deren springendes Kennzeichen die Benutzung gasabscheidender Stoffe ist. Von einer Pilztötung darf streng genommen nur im letzteren Falle gesprochen werden. Es erscheint deshalb auch unter Umständen angezeigt, zu unterscheiden zwischen Sporen bezw. Reimschlauch tötenden (Zymiziden) und pilztötenden oder echten fungiziden Bekämpfungsmitteln.

Die Sporenvernichtung erfolgt fast ausschließlich durch vorbeugende Behandlung, wobei ein Erfolg auf zweierlei Weise erzielt werden kann. Entweder verhindert der fragliche chemische Stoff die Keimung überhaupt oder er tötet den Keimchlauch während seines Hervorbrechens aus der Spore. Die in der Natur umher verstreuten Überwinterungsformen der Pilze, wie die Dauer-sporen der Basidiomyceten, die im Perithezium befindlichen Askosporen und namentlich die Sklerotien sind unter den im landwirtschaftlichen Betriebe gegebenen Verhältnissen so gut wie vollkommen gegen die Vernichtung durch chemische Mittel geschützt. Sofern Samen und sonstige ruhende Pflanzenteile Träger derartiger Dauer-sporen sind, lassen sich diese durch Anwendung eines Kunstgriffes abtöten, welcher darin besteht, daß die Dauer-sporen auf künstlichem Wege zur Auskeimung veranlaßt und dadurch empfindlich gegen die Einwirkung chemischer Stoffe gemacht werden.

Die Zymizide werden teils in Form einer Beize, teils als Sprühbrühen verwendet. Alle Entpilzungen von Samen und selbständigen Pflanzenteilen erfolgen zweckmäßig durch die Beize, d. h. durch das vollkommene Untertauchen in eine sporentötende Lösung, ein Verfahren, welches sich durch seine Einfachheit und sichere Wirkung auszeichnet. Als Sprühmittel verwendet, muß den Zymiziden je nachdem es sich um eine winterliche oder sommerliche Verwendung handelt, eine etwas verschiedene Form gegeben werden. Ruhende Pflanzen sind weit weniger empfindlich gegen chemische Stoffe wie wachsende. Für die Winterbehandlung eignen sich deshalb einfache und ziemlich starke, kräftig wirkende Lösungen. Bei den im Wachstum befindlichen Gewächsen muß dahingegen Rücksicht auf die große Empfindlichkeit der Gewebe genommen und deshalb die Abstumpfung oder Verdünnung der zymiziden Mittel bis auf einen alle Blattverbrennungen ausschließenden Grad vorgenommen werden.

An alle Zymizide und Jungizide muß, soweit sie als Sprüh- oder Streumittel dienen, die Forderung gestellt werden, daß sie hohe Klebkraft und damit eine langanhaltende Wirkungsdauer besitzen. Begründet ist diese Forderung in dem schon erwähnten Umstande, daß die Pilze in der Hauptsache nur vermittlels vorbeugender Verfahren erfolgreich bekämpft werden können. Sobald der Phytophthorapilz in einer Kartoffelstaude erst einmal Fuß gefaßt hat, können pilztötende Mittel den weiteren Gang der Verseuchung nicht mehr aufhalten. Andererseits ist es nur selten möglich, mit einiger Bestimmtheit vorherzusagen, wann Verseuchungen hervorrufoende Keime eines parasitären Pilzes in der Natur auftreten werden. Aus diesen Gründen muß mit der Durchführung der vorbeugenden Maßnahmen bereits zu einer Zeit begonnen werden, in welcher diese Pilzkeime noch nicht vorhanden sein können. Den Jungiziden liegt somit die Aufgabe ob, längere Zeit den Einflüssen von Wind, Sonne und Regen Widerstand zu leisten. Es erklärt sich hieraus ohne weiteres, weshalb reine Lösungen zur Vernichtung von Pilzen im Freien vollkommen unbrauchbar sind. Nur Mittel, welche den wirksamen Bestandteilen in Form eines Niederschlages enthalten, eignen sich für die Verwendung an der wachsenden Pflanze. Der in den Jungiziden enthaltene Niederschlag muß überaus feinstodig sein und sich möglichst

lange in der Schwebe erhalten. Ob dieser Zustand erreicht wird, hängt in vielen Fällen besonders auch von der Zubereitungsweise ab, über welche weiter unten bei den einzelnen Mitteln nähere Mitteilungen gebracht werden. Ein Hilfsmittel, durch welches bewerkstelligt werden soll, daß sich die Niederschlagsflöckchen in der Schwebe erhalten, ist die den Pflanzensprizen beigegebene Nährvorrichtung.

In der Natur spielt sich demnach die sporenabtötende Wirkung eines Bekämpfungsmittels in der Weise ab, daß Tau oder Regen einerseits die auf das Blatt oder sonst einen Pflanzenteil gelangten Pilzspore zum Auskeimen veranlaßt, andererseits aber gleichzeitig eine kleine Menge des pilzgiftigen Niederschlages in Lösung bringt und dadurch die Sporen- bzw. Keimschlauchtötung veranlaßt.

Unter den Zymiziden stehen an erster Stelle die Kupfersalze in verschiedenen Zubereitungen. In neuerer Zeit wird für die Entpilzung von Samen auch das Formaldehydgas stark bevorzugt. Eine neue Art von Zymiziden scheint in gewissen schwerlöslichen insektiziden Schwefelverbindungen gefunden worden zu sein. So sind an der Schwefelkalkbrühe schon mehrfach solche pilzwidrige Wirkungen wahrgenommen worden. Jedenfalls sind die letzteren auf die beständige Entbindung kleiner Mengen von Schwefelwasserstoff zurückzuführen. Als Myzelienvernichter kommt hauptsächlich feinstkörniges Schwefelpulver in Frage.

Die Pilzangriffe können sowohl von der Ober- wie von der Unterseite der Blätter her erfolgen. Theoretisch genommen ist deshalb ein hinlänglicher Schutz gegen Pilzauskeimungen nur dann vorhanden, wenn beide Blattseiten mit dem Zymizid bedeckt sind. In der Praxis ist es aber vielfach vollkommen unmöglich, dieser Anforderung zu entsprechen. Man muß sich damit begnügen, den am meisten exponierten Teil der Belaubung mit dem Schutzmittel zu versehen.

Eine ganz besondere Form von Zymiziden sind die mittelbar wirkenden. Sie sind dadurch gekennzeichnet, daß sie selbst mit dem Pilze gar nicht in Berührung kommen und daß es ihre Aufgabe nur ist, dem Schädiger die für ihn erforderlichen Lebensbedingungen zu entziehen. Ein solcher Fall liegt u. a. vor, wenn in Gewächshäusern durch Aufstellung von Chlorcalciumschalen die Luftfeuchtigkeit auf einen für das Entstehen von Pilzverfäulungen ungünstigen Grad herabgesetzt wird.

Höhere Tiere als Pflanzenschädiger.

Die artenreiche Klasse der Wirbeltiere enthält unter den Säugetieren und Vögeln verschiedene Vertreter, welche bald regelmäßig bald nur vorübergehend Pflanzenbeschädigungen hervorrufen. Soweit es sich dabei um Tiere handelt, welche Gegenstand der Jagd oder sonstiger wirtschaftlicher Nutzung sind, kann eine Vertilgung derselben nicht in Frage kommen. Unter den hiernach verbleibenden kulturschädlichen Säugetieren sind es fast ausschließlich Angehörige der Nagetierfamilie, gegen welche ein Vernichtungskampf zu führen ist. Den Nagern ist die unterirdische, bodenständige Lebensweise, eine sehr starke Vermehrung, ein hoher Grad von Mißtrauen, sowie eine starke, unter Umständen sogar auf die eigenen Genossen ausgedehnte Gefräßigkeit eigentümlich. Die auf der Anwendung chemischer Stoffe beruhenden Bekämpfungsmaßnahmen müssen sich auf diese Eigen-

schaften gründen. Es werden deshalb entweder giftige Gase in die unterirdischen Baue eingebracht oder vergiftete Köder im Fraßbereiche der Mager ausgelegt. Zu der Vergiftung durch die Atmungsorgane wird gegenwärtig fast ausschließlich der Schwefelkohlenstoff benutzt. Daneben finden auch zuweilen Blausäuregas und Dämpfe von Nikotin oder salpeterhaltigen Mischungen Anwendung. Zur Vergiftung der Köder dient hauptsächlich Strychnin, kohlensaurer Baryt, Phosphor und billiges Arsenialz. Den Ködern haftet der Übelstand an, daß sie unter Umständen von Nutztieren aufgenommen werden können und daß die schädlichen Nagetiere bei ihrer feinen Bitterung sie unberührt liegen lassen. Es empfiehlt sich deshalb Giftkleie, Giftbrot usw. niemals mit der unbedeckten Hand anzufassen und immer so auszuliegen, daß sie zwar für die Mager, nicht aber für das Nutzvieh zugänglich sind.

Für die Vertilgung schädlicher Vogelarten eignen sich die chemischen Mittel nicht sonderlich. Den Grund hierfür bildet die große Beweglichkeit und Freizügigkeit der Vögel, ihre Schen bzw. Gelehrigkeit, welche sie rasch gefahrbringende Futtermittel erkennen läßt, die Unbeständigkeit in der Art der Nahrungsaufnahme, welche je nachdem nicht nur vegetarisch, sondern auch animalisch ist und endlich die Tatsache, daß sich nützliche und schädliche Vogelarten im Rahmen derartiger Bekämpfungsmaßnahmen nicht auseinanderhalten lassen. Soweit chemische Mittel gegen Vögel überhaupt in Anwendung kommen, handelt es sich gewöhnlich nur um den Schutz aufgehender Saaten. Dieser Schutz wird durch Auslegung von vergifteten Samen oder durch Einhüllung der Saat in ein Abschreckungsmittel zu erreichen versucht. Für die Zwecke der Vergiftung wird gewöhnlich das Strychnin, für die der Abschreckung Mennige, Anilinfarbe oder eine scharf riechende Teersubstanz bevorzugt. Ein voller Erfolg ist von keinem dieser Mittel zu erhoffen. Bei der Behandlung des Saatgutes mit stark riechenden, gewöhnlich öligen Stoffen ist zudem große Vorsicht am Platze, damit eine Schwächung des Keimungsvermögens nicht eintritt.

Pflanzenbeschädigende Niedertiere.

Die niederen tierischen PflanzenSchädiger bestehen vorwiegend aus Insekten, neben welchen noch einige Milben- und Würmerarten, beide jedoch nur in beschränktem Umfange, in Frage kommen. Hinsichtlich ihres biologischen Verhaltens weisen die Kerbtiere sehr große Unterschiede auf, denen bei der Auswahl von Bekämpfungsmitteln Rechnung getragen werden muß. Verschieden sind die Art, der Ort, die Zeit der Verwandlung, die Dauer der einzelnen Stände, die Vermehrungstätigkeit, der Umfang des Fraßes, die jeweils schädlichen und die unschädlichen Entwicklungsstufen, die Art der Ernährung durch Fressen oder Saugen, die teils in, teils auf den Pflanzen, bald oberirdisch, bald unterirdisch, hier frei, dort in Gespinnsten sich abspielende Lebensweise, die Liebhaberei für bestimmte Entwicklungszustände der Pflanze, die Stärke der Eiproduktion und die Art der Eiablagen, welche je nach dem einzelnen oder in Haufen erfolgt, die Tageszeit der Fraßtätigkeit u. a. m.

Die schwachen, zum Eingreifenlassen von chemischen Bekämpfungsmitteln geeigneten Punkte der Insekten treten klar zutage, wenn man sich das Insekt schematisch als eine vorn und hinten offene, seitwärts mit kleinen unter sich verbundenen Löchern versehene Röhre darstellt (Abb. 1). Die Innenwand *b* dieses Rohres vertritt die Stelle der Darmwandung, die Außenwand *a* die der Körperbedeckung, die seitlichen Löcher versinnbildlichen Stigmen und die Verbindungskanäle dieser Löcher das Tracheensystem *c*. Nachteilige Angriffe auf dieses schematisierte Insekt können erfolgen durch eine Einwirkung auf die als Körperdecke dienende Haut, die Darmwandung und die Atmungsorgane. Dementsprechend treten die insektiziden Bekämpfungsmittel in Tätigkeit entweder als Haut= (Äußerungs-) oder als Magen= (Darm= bezw. Verdauungs-) oder als Tracheen= (Atmungs=)gifte.

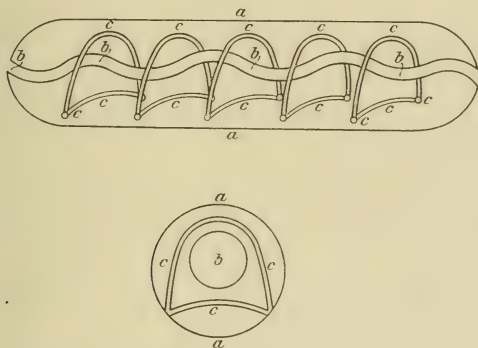


Abb. 1. Schematische Darstellung eines Insektes im Durchschnitt und in der Draufsicht.

Außerdem werden noch verschiedene chemische Stoffe — namentlich tierische, pflanzliche und mineralische Öle bezw. Fette — als Erstickungsmittel verwendet. In diesem Falle handelt es sich aber vielmehr um eine mechanische als um eine chemische Leistung, weshalb die Kennzeichnung dieser Mittel weiter unten erfolgt.

Die Wirksamkeit der Hautgifte (Äußerungsgifte) stützt sich darauf, daß in der äußeren Körperhaut der Insekten Organe eingebettet sind, deren Außertätigkeitssetzung den Tod des Lebewesens herbeiführt. Der Vorgang bildet ein Seitenstück zu den Hautverbrennungen am menschlichen Körper. Die Leistungen der Hautgifte können bestehen 1. in einer Irritierung, 2. in einer teilweisen oder gänzlichen Auflösung, 3. in einer Verbung der Körperbedeckung und 4. in einer Entblößung der Körperhaut von ihren Schutzmitteln. Nicht ganz glücklich werden die Hautgifte auch als Kontaktgifte bezeichnet, denn streng genommen ist jedes chemische Bekämpfungsmittel ein durch Kontakt mit einem Organteil des Insektes zur Wirkung gelangender Stoff. Empfehlenswert erscheint es deshalb,

die hierher gehörigen Mittel als Haut- oder auch als Nahrungsgifte (Kautika) von den übrigen abzuscheiden.

Nicht alle Insekten eignen sich zur Vertilgung durch Hautgifte. Starke Chitinisierung, der Aufenthalt im Innern von Pflanzenteilen (Minen, Gallen, Bohrgängen) oder in Schutzgehäusen (Sackträgerraupen) bieten einen hinlänglichen Schutz gegen Angriffe auf die äußere Körperbedeckung. Dagegen sind die im Erdboden lebenden Entwicklungsstadien nicht vollkommen gegen die Einwirkungen von ägenden Mitteln sichergestellt, ebensowenig von Weispinften umgebene stark behaarte oder mit Schleim bedeckte Insekten. Im letzteren Falle ist nur nötig, den Widerstand, welchen das Haarkleid oder das Weispinst der Bedeckung mit dem Hautgifte entgegensetzt, durch Beimischung eines geeigneten Hilfsstoffes, gewöhnlich Spiritus oder Seife, zu beseitigen. Am besten geeignet zur Behandlung mit ägenden Stoffen sind weichhäutige und gar nicht oder nur schwach behaarte, oberirdisch freilebende, dabei aber langsam bewegliche Larven von Käfern, Wespen, Schmetterlingen, Schnabel- und Kauferfen. Beispiele hierfür sind die Larven vom Spargelhähnchen (*Lema asparagi*, L. 12-punctata) und von der Kirchblattlägewespe (*Eriocampa adumbrata*), die Kohlraupe (*Pieris brassicae*), die Blattläuse und die Larven der Heuschrecken. Da jeder einzelne Schädiger von dem Mittel getroffen werden muß, also eine Übertragung des letzteren von Insekt zu Insekt nicht erfolgt, werden Nahrungsgifte zweckmäßigerweise nur dort in Anwendung gebracht, wo Ansammlungen größerer Mengen von Schädigern auf einem beschränkten Raume vorhanden sind. Gänzlich ausgeschlossen ist die Verwendung von Hautgiften gegenüber Insekten mit lebhaftem Flugvermögen.

Die hauptsächlichsten Nahrungsgifte sind Alkalien, Alkaloide und Salze mit alkalischen Eigenschaften, also Ätzkali, Natronlauge, Ätzkalk, Quassia, Nikotin, Soda u. a. In reinem, unverdünntem Zustande würden diese Mittel Pflanzenschädigungen hervorrufen, weshalb eine Milderung der ägenden Eigenschaften vorgenommen werden muß. Das geschieht entweder durch hinlängliche Verdünnung oder durch Abstumpfung mit Säuren.

Die Verdauungs-, Darm- oder Magengifte gelangen dadurch zur Wirkung, daß sie zugleich mit der Nahrung in den Verdauungstraktus eingeführt werden. Dabei ist zu berücksichtigen, daß die Insekten nicht bloß Nahrungstoffe aufnehmen, sondern auch häufig Liebhaber von Näshereien sind. Im Gegensatz zu den eben besprochenen Hautgiften brauchen die Darmgifte nicht auf die Schädiger selbst veripritzt zu werden, ihre Verwendung erfolgt vielmehr durch Vergiftung der Futterstoffe. In der Mehrzahl der Fälle nähren sich die Insekten von grüner Pflanzenmasse, eine kleinere Anzahl frist tote Pflanzensubstanz, wie Samen, Kleie, ja sogar Mist. Endlich ernähren sich viele Insekten auch von tierischer Kost, z. B. auch von anderen Insekten. Für den Pflanzenpathologen hat letztgenannte Ernährungsweise nur insofern Interesse, als die Darmgifte auch zur Vernichtung nützlicher Kerbtiere führen können.

Als Darmgift steht an der Spitze das Arsen, dessen Anwendung namentlich in den Vereinigten Staaten in dem Kampfe gegen die Raupe des Apfelmwicklers

(*Carpocapsa pomonella*) sowie gegen obstscheidigende Rüsselkäfer (*Conotrachelus* usw.) eine große Rolle spielt. In Europa hat sich die Verwendung von Arsenbrühen bislang nicht recht einzubürgern vermocht und zwar wegen der hohen Giftigkeit aller Arsenverbindungen. In Frankreich namentlich ist von ärztlicher Seite scharfer Einspruch gegen die Bespritzung der vom Heu- und Säuerwurm gefährdeten Weinstöcke bzw. Trauben mit Arsenbrühe erhoben worden. Auch in Deutschland stehen die beteiligten Kreise dieser Art von Bekämpfungsmitteln wenig freundlich gegenüber. Als Ersatz wird empfohlen, das für den Menschen fast ungiftige Chlorbaryum, ferner das Baryumcarbonat und die Brühe von Rießwurz. Auch das Nikotin besitzt darmgiftige Eigenschaften.

Ein Erfolg ist von den Darmgiften zu erwarten gegenüber allen denjenigen Niedertieren, welche fressende bzw. kauende oder leckende, jedenfalls aber nicht stechend saugende Mundwerkzeuge besitzen und als Nahrung Pflanzensubstanz oder Nöder aufnehmen, welche mit dem Magengift überkleidet bzw. durcheinandergemischt werden können. Bewohner von Gallen, Blattminen, Früchten sind im allgemeinen keine für die Behandlung mit Verdauungsgiften geeigneten Objekte. Gewöhnlich bieten derartige Schädiger nur während weniger Augenblicke Gelegenheit, sie durch ein Magengift zu vernichten, nämlich nur solange, als sie sich unter Durchfressung der vergifteten Blattepidermis oder Fruchthülle in das Innere der Blätter oder Früchte einzubohren versuchen. Die Raupe des Apfelwicklers (*Carpocapsa*) bildet ein gutes Beispiel hierfür, welches zugleich beweist, daß unter bestimmten Voraussetzungen mit den Darmgiften trotz der Kürze der für die Erzielung der gewünschten Wirkung zur Verfügung stehenden Zeit sehr gute Erfolge erzielt werden können. Insekten mit stechendsaugendem Mundwerk, wie sie die Blattläuse und ihre Verwandten besitzen, eignen sich nicht zur Bekämpfung mit Verdauungsgiften, da sie ihre Nahrung aus den inneren, giftfreien Geweben ihres Wirtes entnehmen. Es ist allerdings versucht worden, auch derartigen Schädigern durch Vergiftung ihrer Nahrung beizukommen und zwar in der Weise, daß durch die Wurzeln ein Gift in die Zellsäfte geleitet wurde. Bisher ist dieses Verfahren aber über einige zweifelhafte Erfolge nicht hinausgekommen. Es darf bis auf weiteres angenommen werden, daß eine Vergiftung des Zellsaftes, welche hinreichend wäre, um das diesen Zellsaft zu sich nehmende Insekt zu töten, auch für das Zellplasma verhängnisvoll werden muß. Dagegen eignen sich Insekten mit leckendem Mundwerkzeuge, wie Schmetterlinge und die Brachyceren=Fliegen sehr wohl zur Vernichtung durch Magengifte. Es ist nur nötig, in solchen Fällen ihnen eine vergiftete Lösung darzubieten. Als Beispiel möge das von de Cilli und Berlese empfohlene Mittel zur Vertilgung der Ölbaumfliege (*Dacus oleae*) dienen.

Einen besonderen Vorteil gegenüber den anderen Vertilgungsmitteln besitzen die Magengiftbrühen dadurch, daß sie ohne Rücksicht auf das Vorhandensein der Insekten, gewissermaßen auf Vorrat, in Anwendung gebracht, d. h. auf die Pflanzen gespritzt oder als Nöder zwischen die Pflanzen ausgelegt werden können. Den Nödern wird gewöhnlich ein Süßstoff oder ein sonstig geeignetes Lockmittel beigegeben. Die Darmgifte haben andererseits einen erheblichen Nachteil, welcher

in ihrer Gefährlichkeit gegenüber Mensch und Weidevieh besteht. Sie werden deshalb auch in erster Linie gegen Insekten auf Bäumen und strauchartigen Gewächsen sowie von solchen Feldfrüchten angewendet, welche vom Nutzvieh oder Wild nicht getressen werden bzw. aus irgend einem Grunde nicht gefressen werden können. Unerläßliche Voraussetzung für eine befriedigende Wirkung ist es, daß die Giftdrüse längere Zeit auf den Pflanzen haften bleibt. Sie muß also eine große Klebkraft besitzen. Bestimmte Mittel verfügen über ein hohes Maß eigenen Haftvermögens, andere werden dagegen so schnell vom Regen oder Tau fortgewaschen, daß sie eines besonderen Zusatzes zur Verhütung dieses Übelsstandes bedürfen. Gewöhnlich werden für diesen Zweck in erster Linie Verseifungen von Harzen, Stärkelleister, essigsaure Tonerde und Kalk verwendet. Bei der Auswahl dieser Zusätze muß jedoch immer im Auge behalten werden, daß durch das Zusatzmittel eine Zersetzung der Brühe nicht hervorgerufen werden darf.

In neuerer Zeit mehren sich die Stimmen, welche die Ansicht vertreten, daß die fortgesetzte Behandlung von bodenständigen Pflanzen (beispielsweise von Apfelsbäumen) mit Arsenialsal notgedrungen im Laufe der Jahre eine solche Anhäufung des letzteren im Boden hervorrufen muß, daß schließlich eine Vergiftungsgefahr für die Pflanze entsteht. Die Untersuchung über die Berechtigung dieser Befürchtung sind vorläufig noch zu keinem endgültigen Abschlusse gelangt, sie lassen aber jetzt schon erkennen, daß derartige Pflanzenvergiftungen in das Bereich der Möglichkeit gehören.

Ein großer Vorzug der Darmgiftbrühen ist ihre Billigkeit. Sie beruht darauf, daß schon geringe Mengen der Grundsubstanz hinreichen, um die erwartete Wirkung hervorzurufen.

Nicht immer tritt nach Aufnahme eines Magengiftes sofort der Tod des Insektes ein. Es sind vielmehr Fälle bekannt, in denen die erwartete Wirkung sich erst nach 24 und mehr Stunden einstellte.

Atemungs- oder Tracheengifte. Die Tracheengifte stützen ihre Wirkung auf die bekannte Tatsache, daß der Eintritt giftiger Gase in die Luftwege den Stillstand der Atemungstätigkeit herbeiführt. Es ist deshalb erlaubt, von Atemungsgiften und da der Tod bringende Vorgang sich im Tracheensystem abspielt, auch von Tracheengiften zu sprechen. In der Natur der Dinge liegt es, daß jedwedes Insekt der Einwirkung von Atemungsgiften unterworfen ist, bzw. ihnen ausgesetzt werden kann. Eine Beschränkung erfährt die Verwendbarkeit der letzteren aber dadurch, daß die Gase nur im abgeschlossenen Raume den ihnen gegebenen Wirkungswert beibehalten. Mit anderen Worten, die Anwendungsmöglichkeit bleibt bei den Tracheengiften auf umgrenzte abgeschlossene Räume beschränkt. Der Erdboden, Bohrgänge in Baumstämmen, die natürlichen Hohlräume in den Stengeln krautiger Pflanzen, Gewächshäuser sind als geschlossene Räume im vorliegenden Sinne zu betrachten. Um die Narkotisierung der Tracheengifte aber noch zu steigern, hat man zu dem Hilfsmittel gegriffen, über unbewegliche Pflanzen einen bewegbaren abgeschlossenen Raum in Form einer zeltartigen Vorrichtung zu stülpen und bewegbare Pflanzen und Pflanzenteile in einen Luftdicht

verschießbaren Raum zu bringen und hier mit samt den schädlichen Insekten den giftigen Gasen aussetzen. Hieraus geht hervor, daß die Behandlung mit Tracheengiften ungeeignet ist für die Mehrzahl der raschbeweglichen Insekten und daß sie hauptsächlich für solche Schädiger in Betracht kommt, welche wie die Schildlaus, die Käfer im Bohnensamen, die graue Raupe (*Agrotis*) im Erdboden, die Cossus-Raupe im Baumstamm in ihrer Bewegungsfreiheit beschränkt sind.

Ein wesentlicher Vorzug der Tracheengifte ist einmal die große Einfachheit in ihrer Anwendung und sodann ihre Fernwirkung. Die Gase besitzen im Gegensatz zu den Pulvern, Brühen und Rödern gewissermaßen eigenes Bewegungsvermögen, denn je nach ihrem spezifischen Gewichte steigen sie von ihrem Entstehungsort in höhere oder in tiefere Luftschichten und verbreiten sich dergestalt selbsttätig. So genügt es, den Schwefelkohlenstoff, der zur Vernichtung der Rebläuse dienen soll, in ganz geringe Bodentiefen zu bringen. Sein Gas, welches spezifisch schwerer als die Luft ist, dringt dann ganz von allein in den Bereich der mit Läusen besetzten Wurzeln des Rebstockes vor. Diesem erwünschten Verhalten der Gase stehen auch einige Schattenseiten gegenüber, welche namentlich darin zu suchen sind, daß dieselben auch den Pflanzen und den mit der Ausführung der Bekämpfungsarbeiten beauftragten Arbeitern verhängnisvoll werden können. Einige der als Tracheengift Verwendung findenden Stoffe sind leicht entzündlich.

Die wichtigsten Atmungsgifte sind die Blausäure und der Schwefelkohlenstoff, von denen die erstere ausgedehnte Verwendung, im besonderen zur Schildlausbekämpfung auf Obstbäumen, in den Vereinigten Staaten, der letztere zur Reblausvertilgung findet. In geringerem Umfange werden außerdem die schweflige Säure, die Kohlensäure, der Schwefelwasserstoff, das Acetylgas, das Acetylentetrachlorid, der Chlorischwefel, Phosphorwasserstoff, Dämpfe von Nikotin, Salpeter usw. herangezogen.

In bestimmten Fällen ist mit den Tracheengiften ein ausreichender Erfolg nur dann zu erzielen, wenn sie langsam und anhaltend wirken können. Eine dementisprechende Verlängerung der Gaswirkung läßt sich erreichen 1. durch die Vornahme des Vergiftungsprozesses bei niedriger Temperatur, wie sie im Winter und während der Nächte zur Verfügung steht; 2. durch die Beimengung neutraler Stoffe zu der für die Gasabgabe verwendeten Substanz, wie z. B. Vaseline, Sägespäne; 3. durch Zugrundelegung von Verbindungsformen, aus welchen sich das gewünschte Gas nur langsam entwickelt, wie z. B. xanthogen-saures Kali als Träger einer langsamen Schwefelkohlenstoffentbindung.

Chemische Mittel zur Verhütung bezw. Heilung anorganischer Krankheiten.

Der unter Zuhilfenahme von chemischen Stoffen geführte Kampf gegen Pflanzenkrankheiten richtet sich nicht allein gegen schadenbringende Lebewesen, sondern auch gegen Erkrankungen, deren Urheber der unbelebten Welt angehört. Im großen und ganzen ist auf diesem Gebiete aber noch wenig Brauchbares geleistet worden. Abgesehen von der Chloroseheilung durch Eisensulfat und von

der Frostverhütung durch Beispritzen der Pflanzen mit einem die Luftfeuchtigkeit aufsaugenden chemischen Stoffe liegen keine weiteren hierher zu stellenden Bekämpfungsmittel vor.

Vereinigte (kombinierte) Bekämpfungsmittel.

Die mit der Verteilung eines Bekämpfungsmittels über die Pflanzen verbundene Arbeit erfordert einen nicht unerheblichen Kostenaufwand. Deshalb ist, sofern auf der nämlichen Pflanze gleichzeitig zwei verschiedene mit verschiedenartigen Bekämpfungsmitteln zu behandelnde Krankheitserreger vorhanden oder zu erwarten sind, der Versuch unternommen worden, die Bekämpfung der beiden Schädiger durch ein gemeinsames Verfahren erfolgen zu lassen. Der für diesen Zweck gesunde Ausweg ist die Vereinigung (Kombination) zweier Bekämpfungsmittel zu einem einzigen. Besonders vorteilhaft ist die Übertragung insektizider Eigenschaften auf fungizide Mittel. Der gegebene Weg hierzu würde die Mischung eines Fungizides mit einem Insektizid sein. Dieser Weg ist aber nicht immer gangbar, denn Voraussetzung für die Mischungsmöglichkeit ist, daß durch die Vereinigung der beiden Mittel nicht etwa eines derselben irgendwie unwirksam gemacht wird. Kupfervitriolbrühen lassen sich nicht ohne weiteres mit Fett oder ölhaltigen Mitteln zu einer einheitlichen in ihrem Wirkungswerte ungeschwächten Brühe vereinigen. Ob es zulässig ist, zwei Mittel zu mischen, hängt wesentlich ab von ihrer Reaktion und von den chemischen Umsetzungen, welche sich in der Mischung abspielen. Eine einwandfreie Verbindung von Fungizid und Insektizid stellt die Mischung von Kupferkalk- mit Arsenalkbrühe dar.

Das innere Heilverfahren.

Als Nachteil der „äußeren Heilverfahren“ ist bezeichnet worden, daß sie wohl die parasitären Lebewesen von der Pflanze entfernen, andererseits aber ungeeignet sind, dauernd die Pflanzen gegen erneute Angriffe des krankheitserregenden Einflusses zu schützen. Es ist versucht worden, diesem Mangel durch die sogenannte „innere Behandlung“ abzuhelpen. Das Wesen der letzteren besteht in der Einführung von löslichen chemischen Stoffen in die Zellgewebe der mit Parasiten oder einer physiologischen Krankheit befallenen Pflanze. Bei der inneren Heilung kann es sich handeln um die Verwendung von pilz- bzw. insekten-tötenden Mitteln oder von Nährlösungen.

Durch die Änderung der Zellstoffbeschaffenheit soll die Grundlage für das weitere Bestehen der Krankheitsursache beseitigt werden. Die Einführung des inneren Heilmittels in die Pflanze erfolgt entweder durch die Wurzeln oder durch die oberirdischen Teile direkt in die Leitungsbahnen. Im ersteren Falle ist der chemische Stoff einfach nach Art eines Düngers in den Boden zu bringen. Eines der ältesten Beispiele für dieses Verfahren hat Julius Sachs (Arch. Würzburg Bd. 3, S. 433) geliefert, indem er zeigte, daß in einem gegebenen Falle sowohl kranktuge wie verholzte chlorotische Pflanzen durch Begießen des Bodens mit sehr

verdünnter Eisenchlorid- oder Eisenvitriollösung (1—3 ‰) wieder in den Zustand normaler Ergrünung zurückgeführt werden können. Verschiedene Forscher, wie Angelo, Pichi, Mokrschekli haben daraufhin mit anderen chemischen Stoffen ebenfalls den Versuch unternommen, die Zellsäfte durch Wurzeldüngung so umzugestalten, daß saugende Insekten dadurch von Stamm, Blättern und Früchten vertrieben werden sollten. Greifbare Erfolge sind hierbei aber noch nicht erzielt worden, obwohl gerade bei den stechendsaugenden Pflanzenschädigern die Wahrnehmung gemacht wird, daß sie sehr empfindlich gegen Veränderungen in der Zellsaftbeschaffenheit ihres Wirtes sind. Immerhin bleibt die Hoffnung bestehen, daß sich der von Sachs vorgezeichnete Weg doch noch einmal in größerem Umfange als nutzbringend für die Pflanzentherapie erweisen wird.

Versuche zur Einführung von Heilmitteln in die oberirdischen Teile der Pflanze, also unter Umgehung der Wurzel, haben in neuerer Zeit Perojino, Schwüreff und Mokrschekli unternommen. Durch künstlich hergestellte Löcher hindurch lassen sie eine Lösung des Heilmittels unter schwachem Druck und unter Ausschluß des Zutrittes von Luft in die Kambialgewebe des Stammes einfließen. Von Erfolg begleitet waren bisher nur die Einführungen schwacher Eisenvitriollösungen. Es ist den Genannten auf diesem Wege gelungen, binnen drei Wochen chlorotische Obstbäume zu heilen. Gleichzeitig soll die Tätigkeit von saugenden Parasiten, wie *Diaspis fallax* und *Lepidosaphes ulmi* zum Stillstand gekommen sein, namentlich auch insofern als auf den nach der Eisenvitrioleinführung neu gebildeten Trieben eine Ansiedlung von Läusen nicht mehr stattgefunden hat. Auch *Tusicladium* und die Gummoze sollen in ihrer weiteren Ausbreitung gehindert worden sein. Versuche, das Kupfervitriol, Cyankalium und Arsenik in gleichem Sinne zu verwenden, haben bislang kein brauchbares Ergebnis geliefert, so daß sich das Verfahren der inneren Behandlung zurzeit also noch einzig auf die Zuführung von Eisenvitriol beschränkt.

Die chemischen Bekämpfungsmittel im besonderen.

I. Grundstoffe tierischer Herkunft.

Fischöl, Walffischöl.

Sowohl das scharfriechende Fischöl, welches an der Westküste der Vereinigten Staaten durch Ausschmelzen der dort sehr gemeinen Heringart *Clupeus menhaden* gewonnen wird, wie das aus dem Speck der Walffische hergestellte Walffischöl finden in Nordamerika als Erstickungsmittel namentlich gegen Schnabelferfe Benutzung. Die Verwendung im reinen unverdünnten Zustande begegnet wegen der Zähflüssigkeit beider Stoffe wie auch wegen ihres erheblichen Preises technischen Schwierigkeiten. Durch Verseifung der Öle werden letztere überwunden. Gleichzeitig wird die Wirkung durch die bei der Verseifung zurückbleibenden Reste von Natronlauge verstärkt. Die Fischölseife bildet in den Vereinigten Staaten einen ganz gewöhnlichen, überall erhältlichen Gegenstand des Kleinhandels. Gewisse Marken werden für die besonderen Zwecke der Schädlingsbekämpfung empfohlen, z. B. Goulds Walffischölseife.

Einfache Fischölseife.

Die nachstehende Vorschrift zur Selbstbereitung von Fischölseife wurde von Roebelen (I. L. 6. 14) mitgeteilt:

Vorschrift (1):	Fischöl	19 l
	Kalklauge	6 kg
	Weiches Wasser . .	100 l

Herstellung: Die Lauge mit dem Wasser verdünnen und zum Sieden bringen. In diese Flüssigkeit das Fischöl schütten und 2 Stunden lang verkochen. Das verdunstete Wasser gelegentlich ersetzen.

Verwendung: Ein Teil dieser Seife ist mit 50 Teilen Wasser zu verdünnen.

Roebelen bezeichnet diese Brühe aus Fischölseife als das beste Mittel gegen Aphiden, z. B. *Phorodon*. Webster (Bull. 111. Iowa) bekämpfte *Empoasca mali* mit gutem Erfolg durch Eintauchen der Blattkräuselungen (Apfelbaum) in 1,5 und 2% Fischölseifenlösung. Durch eine 4prozent. Lösung

befreiten Blake und Farley (30. Jahresber. Neu-Jersey) Pfirsichbäume von Wurzelläusen ohne Schädigung für die Wurzeln.

Das Jahrbuch 1895 des Ackerbauministeriums der Vereinigten Staaten empfiehlt eine Mischung von 6 kg Fischölseife mit 100 l Wasser für alle weichen häutigen Schädiger überhaupt, namentlich gegen Pflanzenläuse.

Eingehende Untersuchungen über das Verhalten von Schildläusen gegen die Seifenbehandlung hat Marlatt angestellt (I. L. 7. 293, 369—371). Er fand, daß eine Auflösung von 18 kg Walfischtranseife in 100 l Wasser 90% der von dem Mittel getroffenen Schildläuse, *Aspidiotus perniciosus* Comst., tötete und sonach als ganz brauchbar bezeichnet werden darf. Die geeignetste Zeit für die Anwendung desselben sind die Monate Oktober bis Januar. Für die Pflanze scheint die Fischölseifenbrühe an und für sich nicht schädlich zu sein, denn selbst die sehr empfindlichen Pfirsichbäume trugen nach der Behandlung volles Laub. Dahingegen blieb allerdings der Fruchtansatz vollkommen aus.

Weniger gut wirkte selbst bereitete Fischölseife gegen die bedeckten Lausarten. So töteten

18 kg Fischölseife in 100 l Wasser gelöst nur 50% der Schildläuse

12 " " " " " " " " 20% " "

6 " " " " " " " " 20% " "

Eine Wiederholung des Versuches ergab:

18 kg Fischölseife in 100 l Wasser 75% tote Schildläuse

12 " " " " " " " " 20% " "

6 " " " " " " " " über 50% lebende Schildläuse.

Forbes (Bull. 107. Illinois) prüfte die Leistungen einer 24prozent. Lösung gegenüber *Aspidiotus perniciosus* bei winterlicher Anwendung und fand, daß sie in ihrer Wirkung an die Kalifornische Brühe (Schwefelsäurebrühe mit Kochsalzzusatz) heranreichte, indessen doch nicht sämtliche San Joseläuse vernichtete. Zudem ist der Preis einer derartig hochgradigen Fischölseifenbrühe 8mal so teuer, wie derjenige der Schwefelsäurebrühe. Es kann aus diesen Gründen die einfache Fischölseifenlösung als Schildlausbekämpfungsmittel nicht in Frage kommen.

Verstärkte Fischölseifenbrühen.

Es ist mehrfach der Versuch unternommen worden, die Wirkung der dünneren Brühen durch einen weiteren billigen Zusatz zu steigern. Im allgemeinen leidet der Wert dieser verstärkten Fischölseifenbrühen unter der für den Praktiker störenden Umständlichkeit ihrer Zubereitung. Gegen die Raupen von *Pyrallis* am Weinstock wurde in Frankreich nachstehende Mischung empfohlen:

Vorschrift (2):

a) Fischöl, gewöhnliches . . .	1,5 l
Schwefelkohlenstoff . . .	10 l
b) Alkali	100 g
Wasser	10 l
c) Wasser	80 l

Herstellung: Alkali in Wasser lösen, Abklären lassen, Klare abziehen und zu a) hinzufügen, gut mischen, durch c) auf 100 l Brühe ergänzen.

Die Mischung muß das Aussehen von Milch besitzen.

Veisroy (Ztschr. Landw. u. Handelsgesellschaft Britisch Honduras 1903) suchte eine Steigerung der Wirkung noch dadurch zu erzielen, daß er auf je 5 kg Fischölseife 2,5 l rohes Barbadosöl und 100 g Naphthalin hinzusetzte. Koebele (a. a. O.) empfiehlt seiner Fischölseifenbrühe (Vorschrift 1) auf je 100 l noch eine starke Abkochung von 6 kg Tabakrippen beizufügen. Diese Brühe verdünnte er vor dem Gebrauche mit der 80fachen Menge Wasser. Gegenwärtig würde es jedenfalls zweckmäßiger sein, gereinigtes Nikotin (s. weiter unten) hierfür zu verwenden.

Vorläufig haftet allen Seifen der Übelstand an, daß sie keine feststehende Zusammensetzung besitzen. Hieraus erklärt sich auch, weshalb die mit ihnen erzielten Ergebnisse so erheblich voneinander abweichen. Für die Fischölseife suchten Slyke und Unger (Bull. 257. Geneva. N.-Y.) diese Unsicherheiten zu beseitigen. Bei einer Untersuchung von neun Fischölseifen des Handels fanden sie nachstehende Gehaltsabweichungen:

Wasser	11,15—54,85%
wasserfreie, gebundene Fettsäure . .	8,05—50,84%
freie Fettsäuren	0,00—17,20%
verseiftes Natron	1,89—11,16%
verseiftes Kali	0,00— 7,07%
freies Alkali	0,00— 1,30%
Harz	0,00—32,17%

Die Übelstände, welche eine derartig schwankende Zusammensetzung der Seifen mit sich bringt, lassen sich nur auf zwei Weisen beseitigen: durch den Vorversuch und die Selbstanfertigung der Seife. Bestimmend für die Einwirkungen der Seife auf die grünen Pflanzenteile ist ihr Gehalt an freiem Alkali. Um auch hierüber näheren Aufschluß zu erhalten, stellten Slyke und Unger Seifen mit verschiedenen Mengen von freiem Alkali her und ermittelten dann für eine Auflösung von 1700 g dieser Seifen in 100 l Wasser mit

0,75—5% freies Alkali: keine Beschädigungen am Laub vom Apfel-, Birnen- und Pflaumenbaum, sowie an Johannisbeere.

10% „ „ keine oder teilweise leichte Beschädigungen.

20% „ „ leichte, sowie schwere Beschädigungen, welche bei Pflaume und Kirsche gelegentlich auch vollkommen ausbleiben.

50% „ „ sehr schwere Blattbeschädigungen.

Auf Grund dieser Versuche empfehlen sie dann die Fischölseife in der folgenden Weise herzustellen:

Vorschrift (3):	Älpsoda	1,4 kg
	Fischöl	5,5 „
	Wasser	3,1 l

In dieser 10 kg Seife liefernden Mischung sind enthalten:

Wasser	24,91%
Fischölverseifung	61,57%
freies Alkali	0,74%

Eine Auflösung von 1700 g dieser Seife in 100 l Wasser tötete die Weidenblattlaus (*Lachnus salicicola*) in befriedigender Weise.

Fettseifen.

In Europa haben sich an Stelle der Fischölseifen die Fettseifen in Form von Natron- (Hart-)seife und Kali- (Schmier-)seife eingebürgert. Auch für sie besteht die Unzuträglichkeit, daß sie nicht konstant in ihrer Zusammensetzung sind. Es erscheint deshalb dringend erwünscht, daß die zur Bereitung von Pflanzenbekämpfungsmitteln benötigten „Pflanzenseifen“ mit einem einheitlichen Gehalt an Fettsäure und Alkali in gebundener sowie freier Form hergestellt werden. Als Rohmaterial finden die verschiedensten Formen von Tierfett, wie Talg, Schweinefett, Hammelfett Verwendung.

Namentlich die Schmierseifen sind sehr unbeständig in ihrer Zusammensetzung, woraus sich erklärt, daß mitunter nach Anwendung von Schmierseifenbrühen Laubverbrennungen aufgetreten sind. Für die Zukunft wird die Forderung zu erheben ein, daß bei Versuchen mit Schmierseifenbrühen entweder Normalseife oder eine Seife, deren Gehalt an wirksamen Bestandteilen ermittelt worden ist, zur Verwendung gelangt.

Wenn nachstehend einige der mit Hart- bzw. Schmierseifenbrühen gemachten Erfahrungen mitgeteilt werden, so ist zugleich darauf hinzuweisen, daß die dabei verwendeten Seifen größtenteils den eben aufgestellten Forderungen noch nicht Rechnung getragen haben.

Hartseife:

Webster (Bull. 111. Iowa) erhielt beim Eintauchen der mit *Empoasca mali* besetzten Apfelzweigkräuselungen in 1- und 1,20prozent. Hartseifenlösung günstige Ergebnisse. Nach Holkrug (Z. f. 1899 Bd. 28) schadet eine 3prozent. Lösung von Dranienburger Kernseife selbst zarten Blättern nicht.

Gewöhnliche harte Waschseife wurde von Marlatt (I. L. 7. 369. 293) auf *Aspidiotus perniciosus* Comst. angewendet. Das Ergebnis war:

24 kg in 100 l Wasser mehr als 97% getötet. Baum unverletzt aber ohne Blüten.

18 kg in 100 l Wasser mindestens 95% getötet. Baum unverletzt aber ohne Blüten.

12 kg in 100 l Wasser 90% getötet. Baum unverletzt und mit Früchten

6 " " " " " 20% " " " " " "

3 " " " " " 10% " " " " " "

Sonach stellt harte Waschseife zwar kein allen Ansprüchen genügendes Vertilgungsmittel für Schildläuse dar, immerhin scheint dieselbe doch eines Versuches wert zu sein. Geeignestste Zeit für ihre Anwendung sind die Tage bald nach dem Laubfall und kurz vor Eintritt der Blüte.

Folgende Mischung bildet nach den Angaben der Kanadischen Regierung (I. L. 7. 265) ein ganz geeignetes Mittel zur Säuberung der Baumschulens- Pflänzlinge von dem anhaftenden Ungeziefer:

Vorschrift (4):	Harle Seife . . .	2 kg
	Konzentrierte Lauge .	2 „
	Wasser	100 l

Überwinternde Eier von *Aphis pomi*, *A. cornifoliae*, *Chaitophorus negundinis*, *Melanoxantherium smithiae* vermochte Gillette (J. e. Ent. 1910, 207) durch dreimaliges Eintauchen in 12 prozent. Seifenlösung zu vernichten.

Schmierseife:

Nach Del Guercio (St. sp. 26. 501) leistet eine Auflösung von 3 kg weicher Seife in 100 l Wasser „recht vorzügliche Dienste“ gegen den Traubenzwickler (*Eudemis*, *Conchylis*).

Auch Passerini (B. O. 19. 205) hat eine 2prozent. Brühe von weicher Seife wiederholt mit Vorteil gegen *Conchylis* angewendet. Er hält es für ratsam, die Lösung bereits am Tage vor ihrer Ingebrauchnahme mit weichem Wasser anzusehen. Kulisch (Jahresber. Kolmar 1909/1910. 55) behandelte Hopfenpflanzen mit 1,5-, 3- und 4,5prozent. Schmierseifenlösungen und stellte dabei fest, daß die Blattlaus durch diese Brühen vernichtet wird, daß aber die Brühen von mehr als 2% Schmierseifengehalt Blattbeschädigungen hervorrufen. Von Fuhr (Weinbau u. Weinhandel 1910. 275) wurde eine 3prozent. Schmierseifenlösung für das beste Mittel gegen den Sauerwurm erklärt und Holtrung (L. J. 1899. 28) bemerkte nach der Behandlung von jungen Nebenblättern mit einer Brühe von gleicher Stärke keinerlei Beschädigungen des Laubes. Überwinternde Chermes, sowie *Chionaspis evonymi* erliegen nach Mac Dougall (J. B. A. 16. 1909. 441) einer 12prozent. Schmierseifenbrühe.

Im allgemeinen dürfte es sich empfehlen, für belaubte Pflanzen Brühen mit 2,5% der käuflichen Schmierseife zu verwenden, zu größerer Sicherheit aber vor der Verspritzung eine Vorprüfung mit jüngerem Laub zu veranstalten. Der Ausfall derselben muß zeigen, ob die Brühe noch verstärkt werden darf.

Verstärkte Fettseifenbrühen:

Auch bei den Fettseifen ist versucht worden, die Wirkung durch Zusätze von anderweitigen pilz- oder insektentötenden Stoffen zu erhöhen. Am besten eignet sich für diesen Zweck die halbflüssige Schmierseife, weil sie sich verhältnismäßig leicht auf mechanischem Wege mit derartigen Beigaben vermischen läßt. Empfohlen wurden als Verstärker Nikotin, Insektenpulver, Schwefelsäure, Petroleum, schweres Öl, Karbolsäure, Kupfersalze, Sulfosteatit u. a. Vielfach nimmt die Seife in derartigen Bekämpfungsmitteln die Rolle eines Hilfsstoffes an. Den Wert eines Grundstoffes hat sie in nachstehenden Brühen behalten.

Vorschrift (5):	Schmierseife	3 kg
	Karbolsäure	1 „
	Wasser	100 l

Vorschrift (6):	Schmierseife	3 kg
(Dufoursches Mittel)	Insektenpulver	1 „
	Wasser	100 l

Vorschrift (7):	Schmierseife	3 kg
	Terpentinöl	2 l
	Wasser	100 „

Amerikanische Landwirte (I. L. 1. 345) bedienen sich u. a. auch des Schweinespektes zur Herstellung von „Insektenseife“.

Vorschrift (8):	1. Speck	12 kg
	Pottasche	12 „
	Wasser	100 l
	2. Gebrannter Kalk	5 kg
	Wasser	100 l

Herstellung: Pottasche und Speck in 100 l Wasser verkochen, Fettkalk in 100 l Wasser aufrühren, die Kalkmilch zum Sieden bringen und dann der kochenden Speckseifenbrühe zusetzen.

Verwendung: Das eine unbegrenzte Haltbarkeit besitzende Gemisch ist vor dem Gebrauch mit der doppelten Menge heißen Wassers zu verdünnen. Mit der noch heißen Brühe sind Stamm und starke Zweige abzubürsten.

Durch die Speckseife werden namentlich Rindenläuse auf Apfel- und Birnbäumen, sowie Borkenkäfer vernichtet. Bäume, welche von Jugend auf mit dem Mittel behandelt werden, behalten eine glatte Rinde.

In der sogenannten Fuhrmannschen Mischung sind nach einer Angabe von Börner (Jl. B. M. Nr. 33) ein Teil Pferdefett, ein Teil Schmierseife und 3 Teile vergällter Spiritus enthalten. Welche besonderen Vorzüge gerade das Pferdefett gegenüber anderen Fetten und Ölen besitzt, geht aus der Mitteilung nicht hervor.

Das Geheimmittel Phytophilin besteht nach Schuit (A. S. N.-I. 1900. 202) der Hauptsache nach aus Schmierseife. In Lösungen von 1:50 vermochte es bei zweistündiger Einwirkung die auf Ananasstecklingen, haftenden Keime von Thielavia nicht zu vernichten, ein Ergebnis, welches nicht sonderlich überraschen kann.

Stinkendes Tieröl.

(Knochenöl, Hirschhornöl, Dippelsöl.)

Das stinkende Tieröl entsteht bei der trockenen Destillation stickstoffhaltiger tierischer Substanzen, besonders der Knochen. Es stellt eine dunkelbraune bis schwarze, dickflüssige, mit einem durchdringenden widerlichen Geruche versehene Flüssigkeit dar, welche leichter als Wasser ist, sich in ihm nur wenig löst, alkalische Reaktion besitzt und sich mit Alkohol verdünnen läßt.

Nach Arnold-Bitburg (D. 1901. 157) eignet sich ein in der Höhe von 1 m um den Stamm der Obstbäume gelegter 10 cm breiter Ring von Knochenöl zur Fernhaltung von *Anthonomus pomorum*.

Slingerland (Wull. 176. Zthafa. N.-J. 1900. 39) verwendete das Mittel im Gemisch mit Fischölseife nach der

Vorschrift (9):	Knochenöl	4,75 kg
	Fischölseife 80 % . .	3 kg
	Wasser	100 l

Diese Mischung ist vor dem Gebrauche mit der neunfachen Menge Wasser zu verdünnen und soll sich namentlich für den Schutz der Kirschenbäume gegen die Kirschenfliege (*Spilographa*) eignen, indem sie nicht nur erstickend, sondern auch abhaltend wirkt.

Tierleim.

Mit dem Tierleim hat Coquillett (Bull. 23, D. E. 35) Versuche angestellt. Er vermochte indessen mit Mischungen von 600 g, 1000 g und 1500 g auf 100 l Wasser verschiedene Arten von Schnabelkerfen nicht erfolgreich zu bekämpfen. Von anderer Seite wird dahingegen verdünnte Leimlösung gegen Milben empfohlen. Nach 24stündiger Wirkungsdauer ist der Leimüberzug wieder von den Pflanzen zu entfernen.

II. Rohstoffe des Pflanzenreiches als Grundlage für Bekämpfungsmittel.

Die dem Pflanzenreich entnommenen Grundstoffe treten als Magen-, Haut- und Atmungsgifte wie auch als Erstickungsmittel in Tätigkeit. Manche unter ihnen, wie z. B. das Nikotin, vereinigen die Wirkung eines Magen-, Haut- und Atmungsgiftes in sich. Andere sind in ihren Leistungen beschränkt.

Pflanzenöle und -fette.

Wie die Tierfette, so gelangen auch die Pflanzenöle und die Pflanzenfette nur selten in reinem, unverdünntem Zustande zur Anwendung. Die Verdünnung erfolgt fast ausschließlich durch Wasser unter Zuziehung von Seife oder Alkalien. Obwohl die Zahl der Pflanzenöle sehr groß ist, eignen sich doch nur wenige für pflanzenpathologische Zwecke. Ihrer Mehrzahl nach sind sie für den Großbetrieb zu teuer.

Beschiedentlich ist der Versuch unternommen worden, die Pflanzenöle auch als Vorbeugungsmittel zur Verhütung des Insektenfraßes an keimenden Samen nutzbar zu machen, bisher ohne rechten Erfolg. Hinderlich ist dabei namentlich, wie Haberlandt (W. L. Z. 78. 532) an Weizen, Raps und Rotklee zeigte, die Verlangsamung des Keimprozesses durch das Einölen der Samen. Bei Rotklee wurde zudem die Keimfähigkeit um 40% vermindert.

Rüböl, *Oleum rapae*.

Dient als Erstickungsmittel. Die Herstellung des Rüböles erfolgt durch Auspressen ölhaltiger Samen verschiedener Cruciferen. In Form eines vollständigen Überzuges auf Äpfelbäumen zur Zeit des Winterschnittes angewendet, soll das reine Rüböl ein wirksames Mittel gegen die Blutlaus bilden (Chr. a. 1896. 96). Sofern es sich nur um einzelne Teile eines Baumes handelt, kann die nämliche Behandlung auch im Sommer vorgenommen werden.

Eine verdünnte Rübölbrühe teilte Herouel (J. a. p. 1895. I. 719) mit.

Vorschrift (10):	Rüböl	15 kg
	Schmierseife . .	1 kg
	Wasser	84 l

Herstellung: Alle drei Bestandteile mischen und aufkochen, bis eine gleichmäßige Seife entsteht.

Verwendung: Gegen den Aaskäfer und seine Larven mittels Spritze auf die jungen Rüben und zwischen die Rübenreihen sprengen. Häufig genügt es nur die Randreihen eines Rübenfeldes in Behandlung zu nehmen. 1 ha Rüben kann von einem Arbeiter in 9 Stunden bespritzt werden. Das Mittel eignet sich für den Großbetrieb.

Leinöl, *Oleum lini vernisi germanicum*.

Die Gewinnung erfolgt durch Auspressen der Samen des Leines (*Linum* spp.). Erstickungsmittel.

Unverdünntes Leinöl bildet nach Schwarz (M. B. N. Heft 10. 1910. 20) das beste Mittel zur Vernichtung der Raupenspiegel, wenn die letzteren mit dem Öle bestrichen werden. Der Genannte stellt es in der Wirkung über das Insektenpulver und den Tetrachlorkohlenstoff.

In verdünnter Form hat es Cooley (J. e. Ent. 1910. 57) mit vollem Erfolg gegen *Lepidosaphes ulmi* auf Obstbäumen verwendet und zwar gegen die Eier. Er bediente sich der

Vorschrift (11):	Hohes Leinsamenöl	10 l
	Hartseife	600 g
	Wasser	100 l

Gegen eben ausgeschlüpfte Larven

Vorschrift (11a):	Leinöl (Baumwollsaatöl) . .	10 l
	Hartseife	1200 g
	Wasser	100 l

Baumwollsaatöl.

Hopkins und Ramsey (Bull. 44 der Versuchstation West-Virginia S. 314) haben für Herstellung einer Brühe aus Baumwollsaatöl folgendes Rezept gegeben:

Vorschrift (12):	Baumwollsaatöl	12 l
	Gesättigte Lauge	4 kg
	Weiches Wasser	100 l

Die Lauge mit dem Wasser zum Sieden erhitzen, Öl hinzufügen, das Gemisch 2 Stunden lang kochen, verdampftes Wasser durch eine entsprechende Menge heißes Wasser ersetzen.

Verwendung als Spritzmittel gegen Blattläuse. 1,2 kg der Mischung mit 100 l Wasser verdünnt. Bei Verwendung als winterliches Spritzmittel für Schildläuse sind 12 kg der Mischung mit 100 l Wasser zu verdünnen.

Palmenöl.

Erstickungsmittel. Die Gewinnung erfolgt aus den Samen verschiedener Palmenarten (*Elais guineensis*, *Cocos nucifera*). In den tropischen Gegenden eignet sich auch Brühe von Palmenöl zur Insektenbekämpfung ganz in derselben Weise wie die vorgenannten Pflanzenöle. Aus den vorliegenden Berichten ist aber zu ersehen, daß beispielsweise die Bespritzung der mit *Aspidiotus*

destructor besetzten jungen Palmen mit einer derartigen Palmölbrühe wieder eingestellt werden mußte, weil sie zu hohe Kosten an Rohmaterial verursachte.

Rizinusöl, *Oleum ricinum*.

Daß auch unter der Bezeichnung Kastoröl, *Oleum palmae christi*, bekannte Rizinusöl wird durch Auspressung der Samen von *Ricinus communis* gewonnen. Es weist eine etwas gelbliche Färbung auf, besitzt eine Dichte von 0,95—0,97, löst sich in der zwei bis dreifachen Menge Alkohol und läßt sich leicht verseifen. Infolge seines geringen Preises erscheint es für die Herstellung pflanzenpathologischer Heilmittel wohl geeignet. Auffallenderweise liegen aber keinerlei Mitteilungen über rizinusöhlhaltige Bekämpfungsmittel vor.

Zitronenöl, *Oleum citri aethereum*, *Oleum citronellae*.

Das echte Zitronenöl (*Oleum citri*) wird durch Auspressen der frischen Fruchtschalen von *Citrus limonium* Risso als blaßgelbe Flüssigkeit von der Dichte 0,858—0,861 gewonnen. Sein Preis ist ein derartig hoher, daß es mit keinem der obengenannten Öle in Wettbewerb treten kann. Das unechte Zitronenöl, auch Zitronengrasöl (*Oleum citronellae*) genannt, eine gelbliche Flüssigkeit von der Dichte 0,895—0,910 wird aus dem frischen Gras verschiedener *Andropogon*-Arten hergestellt. Infolge seines verhältnismäßig geringen Preises kann seine Verwendung für pflanzenpathologische Zwecke gelegentlich in Frage kommen. So wurde es von Forbes (Bull. 130. Illinois) als Abschreckungsmittel gegen Wurzel-läuse verwendet. Er erreichte durch eine Benetzung der Maisamen mit Zitronenöl, daß die Anzahl der mit *Aphis maydi-radicicola* behafteten Maispflanzen sich um 76% verringerte. Die Samen dürfen ohne Nachteil für ihre Keimkraft 20 bis 30 Minuten lang in eine Auflösung von 33 $\frac{1}{3}$ Prozent Zitronenöl in Alkohol eingelegt werden.

Abraßinöl.

Das in den Samenkörnern von *Elaeococca cordata*, einer in China und Cochinchina heimischen Euphorbiacee, enthalten trockene, fette Öl ist gelegentlich gegen schädliche Insekten empfohlen worden (D. Z. W. 78. 293.), doch liegen Erfahrungen über die Brauchbarkeit dieses Mittels nicht vor.

Harz (Kolophonium).

Beim Abtreiben des Terpentinsöles aus dem Fichtenharz verbleibt ein fester, brüchiger, dunkelgelber, brennbarer, durchscheinender, in Alkohol, Äther, Ammoniak, Benzin, Alkalilauge löslicher Rückstand, das Kolophonium, welches gewöhnlich aber als Harz bezeichnet wird. Seine Einführung für phytopathologische Zwecke erfolgte auf Betreiben von Belong durch Koebele. Amerikanische Forscher sind es namentlich gewesen, welche den Wirkungswert der aus dem Harze hergestellten Bekämpfungsmittel näher geprüft haben. Die Unlöslichkeit des Harzes in Wasser macht eine Verseifung desselben notwendig, welche entweder mit Hilfe von Alkali oder durch Soda vorgenommen wird.

Verseifung mit Alkali.

Vorschrift (13):	Harz	9 kg
	Alkali (98%)	1 kg
	Wasser	100 l

Verseifung mit Soda.

Vorschrift (14):	Harz	9,5 kg
	Soda	7 kg
	Wasser	100 l

Herstellung: Harz und Soda in unzerkleinertem Zustande mit 10 l Wasser in einem eisernen Gefäße erhitzen; gleichzeitig die verbliebenen 90 l Wasser zum Sieden bringen; sobald das Soda-Harzgemenge zu einem steifen Brei verschmolzen ist, kleine Mengen Wasser, jedesmal etwa 5—10 l, nach und nach hinzusetzen. Beim Zusatz selbst kleiner Mengen von kaltem Wasser werden sehr leicht Harzflöckchen abgeschieden, welche sich nicht wieder lösen. Noch besser gelingt die Seife, wenn zunächst nur das Harz und die Soda miteinander verschmolzen werden.

Verwendung: Beide Harzseifenbrühen eignen sich im besonderen für weichhäutige Niedertiere wie Pflanzenläuse, Raupen usw.

Noebele hat versucht die mit Kleblaus behafteten Wurzeln von Weinstöcken durch eine Harzbrühe-Behandlung von dem Schädiger zu befreien. Aus den diesbezüglichen etwas unklaren Mitteilungen (Bull. 23, D. E.) geht hervor, daß einzelne Mischungen, soweit sie mit den Läusen in Berührung kamen, den erhofften Erfolg brachten. Andererseits fehlt aber der Harzbrühe ganz offenbar die Fähigkeit in die kleinsten Erdwinkel vorzudringen und damit entbehrt sie einer der Haupteigenschaften, welche ein Kleblausvertilgungsmittel besitzen muß.

In zweiter Linie wird die Harzseife infolge ihres hohen Haftvermögens vielfach als Zusatz zu solchen Brühen benutzt, deren Klebekraft gering ist. Zuweilen dient die Beigabe von Harzseifenbrühe auch dazu, einem Fungizid noch insektizide Wirkung zu verleihen. Zur Vermischung mit Kupferkalkbrühe eignet sich nach Webber und Swingle (D. V. P. 8. 37) nachfolgende Harzseife.

Vorschrift (15):	Harz	20 kg
	Soda	10 "
	Wasser	100 l

Aus meinen diesbezüglichen Versuchen (Z. J. 28. 1899. 616) ist zu entnehmen, daß die Mischung von Harzseifenbrühe mit Kupferkalkbrühe keinerlei Schwierigkeiten bereitet und eine auch in mechanischer Hinsicht befriedigende Mischbrühe liefert. Selbst zartes Laub wird durch eine Brühe, welche 9% einer aus 25 kg Harz, 12,5 kg hochprozentiger Soda und 100 l Wasser bereiteten Harzverseifung enthält, nicht beschädigt.

Im ganzen wird die einfache Harzbrühe nur selten in Gebrauch genommen. Bevorzugt wird vielmehr:

Verstärkte Harzseifenbrühe.

Die Amerikaner bedienen sich vorzugsweise eines Zusatzes von Fischöl unter Zugrundelegung der nachfolgenden von Webber und Swingle (D. V. P. S. 26) mitgeteilten

Vorschrift (16):	Harz	16 kg
	Alkali (98%)	4 "
	Fischöl	2,5 l
	Wasser	100 "

Diese Vorratsbrühe setzt etwas Niederschlag ab. Bevor sie in Gebrauch genommen wird, ist deshalb ein sorgfältiges Durcheinanderrühren derselben erforderlich. Eine bei mittlerer Temperatur jederzeit klar bleibende Flüssigkeit entsteht, wenn an Stelle von 100 l Wasser deren 140 benutzt werden. Vor dem Gebrauch ist die Brühe mit 900 l Wasser auf 1000 l zu verdünnen.

Gegen Schädiger auf Zitronenbäumen namentlich *Aleyrodes citri* R. u. H., *Ceroplastes floridensis*, *Dactylopius citri*, *Aphis gossypii* Glover, *Lecanium oleae*, die schwarze Schildlaus (black scale), *Icerya purchasi*, in deren Begleitung der Rußtau, *Fumago salicina* (engl. sooty mold, ital. fumaggine morfea, nero), auftritt.

Raupenleim.

Harz bildet zuweilen auch einen Hauptbestandteil des sogenannten Raupenleimes. Nachfolgend das Rezept für einen solchen.

Vorschrift (17):	Harz	50 kg
	Schweineschmalz	20 "
	Stearinöl	20 "
	Venetianischer Terpentin	10 "

Herstellung: Harz und Schweineschmalz in eiserner Pfanne über freiem Feuer zusammenschmelzen, darauf den Terpentin, zuletzt Stearinöl hinzumischen. Die warme Masse durch Leinwand in ein tönernes Gefäß pressen.

Verwendung: Zur Anlegung von Klebgürteln entweder beim Betrieb im großen direkt auf den Stamm oder für empfindlichere Bäume auf eine Unterlage von Pergamentpapier. Die Klebgürtel leisten nicht nur während des Winters gute Dienste durch die Abhaltung der flügellosen Weibchen des großen und kleinen Frostspanners sowie des Apfelblütenstechers, sondern bilden auch im Sommer einen wirksamen Schutz der Holzgewächse gegen aufbäumende Raupen, Blattläuse herbeischleppende Ameisen u. a. m.

Terpentinöl, *Oleum terebinthinae*.

Das eine farblose mit Äther, Alkohol, fetten und flüchtigen Ölen mischbare Flüssigkeit von der Dichte 0,865—0,875 darstellende, in Wasser unlösliche, durch Destillation aus dem Fichtenharz erhaltliche Terpentin wird als Atmungsgift und Erstickungsmittel gegen Larven (*Haltica*) und namentlich Raupen (*Conchylis*) gebraucht. Robbes (C. r. Soc. ent. Belgique 1889. 3. f. Jfl. 1894. 5) brachte

das reine Terpentinöl auch als Vertilgungsmittel für die Eierschwämme von *Liparis dispar* L. in Vorschlag. Einstweilen werden aber noch die billigeren Teersubstanzen für diesen Zweck bevorzugt. Slingerland (Bull. 44. Jthaka. 79), welcher die Eier von *Psylla pyricola* Först. durch Bepinseln mit reinem Terpentin zu vernichten suchte, hat keinen Erfolg hierbei gehabt, ebensowenig bei der Verwendung einer Terpentinseifenbrühe. Die Vorschrift zu einer solchen findet sich auf S. 29 vor.

Holzteer.

Dem Holzteer haftet der große Übelstand der je nach der Herkunft verschiedenartigen Zusammensetzung an. Er stellt deshalb einen hinsichtlich seiner Wirkungsweise gegenüber Tier und Pflanzen unzuverlässigen Grundstoff dar. Namentlich in Italien sind holzteerhaltige Bekämpfungsmittel früher viel im Gebrauch gewesen und zwar sowohl als Insektizide wie auch als Fungizide. In Frage kommen kann der Holzteer überhaupt nur als Insektenvertilgungsmittel, und dann auch nur mit der Beschränkung, daß jede der Holzteer enthaltenden Brühen vor dem Versprühen auf ihr Verhalten gegen die zu behandelnde Pflanze geprüft wird. Dem in Italien unter der Bezeichnung *Rubina* (abgeleitet von der Farbe der Brühe) zum Vertrieb gelangenden Mittel liegt zugrunde:

Vorschrift (15): Norwegischer Holzteer . . . 50 Teile

Gesättigte Natronlauge . . 50 "

Herstellung: Beide Stoffe zusammenkochen. Die Lösungen des Gemisches in Wasser müssen rubinrote Farbe besitzen.

Verwendung: In 2—5% Verdünnungen mit weichem Wasser als Spritzmittel.

Nach Berlese (R. P. 1. 247) vertragen selbst zarte Pflanzenteile derartige Brühen ohne Nachteil, während getötet werden Blattläuse, *Dactylopius*, *Tetranychus*, Raupen von *Pieris brassicae* (2%), *Conchylis* (Heumurm 2%, Sauerwurm 4%), *Hylotoma rosarum*, *Camponotus ligniperda*, *Bombus hortorum* (5%). Cuboni, Peglion, Petrobelli haben sich günstig, Fleischer, Fracasso, Silva ungünstig über das *Rubina*-Mittel ausgesprochen, ein Vorgang, welcher durch die eingangs beanstandete abweichende Beschaffenheit der verwendeten Rohmaterialien zur Genüge erklärt wird.

Unter der Bezeichnung *Sapolineum* gelangt neuerdings ein wasserlöslich gemachter Holzteer in den Handel. Das Mittel besitzt nach Retopil (J. B. Ö. 1909. 515) dunkelbraune Farbe, dickflüssige, gleichmäßige Beschaffenheit, eine Dichte von 1,030 bei 15° C., 3,35% Asche und 22% Wasser. Es läßt sich gut ohne Abscheidungen verdünnen.

Insektienpulver.

Das Insektienpulver wird aus den getrockneten Blütenständen (*flores chrysanthemi* der Drogisten) von *Pyrethrum roseum* und *P. cinerariaefolium* durch Zermahlen gewonnen. Ersteres liefert das kaukasische (persische), letzteres das am höchsten bewertete dalmatinische Insektienpulver. Nach Blanchon und Collin wird auch aus dem ebenfalls im Kaukasus gedeihenden *P. carneum* persisches

Insektenpulver hergestellt. Als „Buhach“ wird ein in den Vereinigten Staaten erzeugtes Pyrethrumpulver bezeichnet. *P. corymbosum*, *P. parthenium* und *P. inodorum* eignen sich für pflanzenpathologische Zwecke nicht. Auch die Blätter- und Blütenstiele der guten Arten erreichen in ihrer insektiziden Wirkung die der vorschriftsmäßig bei der Antherenöffnung gepflückten Blüten nicht. Letztere und ebenso das fertiggestellte Pulver müssen vor Besonnung, Feuchtigkeit und Erwärmung bewahrt werden. Das Insektenpulver wirkt als Verdauungs- und als Atmungsgift, wobei aber im Auge behalten werden muß, daß manche Insekten das gefressene Pulver anstandslos ertragen und andere wieder, deren Stigmen mit bestimmten Schutzvorrichtungen versehen sind, in keiner Weise unter den vom Insektenpulver abgeforderten Dünsten leiden.

Ein gutes Insektenpulver soll eine unter einem Glassturz befindliche Fliege in 1 Minute betäuben und in 2, höchstens 3 Minuten abtöten. Als Verfälschungsmittel wird namentlich das Bleichromat verwendet. Sofern solches in dem Pulver vorhanden ist, hinterläßt letzteres bei der Verbrennung in einem weißen Porzellantiegel eine chromgelbe anstatt einer rein weißen Asche.

Einer allgemeinen Anwendung des Insektenpulvers für den Feldbetrieb steht der erhebliche Preis desselben entgegen. Seine Geruchlosigkeit und Ungiftigkeit machen es besonders geeignet als Bekämpfungsmittel für den Wein- und Gemüsebau. Französische Weinbauer benutzen das Insektenpulver vornehmlich als Ersatzmittel für die stark giftigen Arsenalze.

Anfänglich wurde das reine Pulver als Insektenvertilgungsmittel benutzt, in neuerer Zeit werden wässrige oder alkoholische Auszüge für diesen Zweck vorgezogen. Ersteres gewährt den Vorteil, völlig harmlos für die Pflanzen zu sein und verdient deshalb dort Beachtung, wo es sich um sehr zarte, empfindliche Pflanzen oder Pflanzenteile handelt, welche unter dem Einflusse der mit Chemikalien hergestellten Mittel leiden.

a) Einfaches Insektenpulver.

Das reine Pulver findet sich kaum noch im Gebrauch vor. Dahingegen werden Vermischungen mit Mehl, Gips, Kalkpulver und Straßenstaub auch gegenwärtig noch empfohlen.

Wood (Bull. 13. D. E. 40. 41) hat die Wirkung des trockenen Mittels auf verschiedene Schädiger näher untersucht. Das reine Pulver tötete die *Pieris rapae*-Raupen innerhalb 2 Stunden. Mit der dreifachen Menge Mehl verdünnt wurden die nämlichen Erfolge erzielt. Weitere Verdünnungen erwiesen sich jedoch als unwirksam. Die Raupen von *Pieris brassicae* sind etwas widerstandsfähiger. Kohlblattläuse, *Aphis brassicae*, unterlagen nur etwa zu 10%, *Leptinotarsa decemlineata*, der Kartoffelfäule, wurde von reinem Insektenpulver überhaupt nicht berührt, während es die Larven dieses Schädigers, namentlich jüngere, zu etwa 50% vernichtete. Tomatenwürmer, *Protoparce ceceus* Hb., verendeten nach Aufstäubung des reinen und dreifach mit Mehl verdünnten Pulvers innerhalb 2—3 Tagen, ebenso der Kürbiskäfer, *Diabrotica vittata* und *D. 12-punctata*. 0,5 kg Insektenpulver mit 1,5 kg Mehl verdünnt reicht aus für 0,4 ha. Gegen die Weberaupen, *Hyphantria cunea*, scheint das Mittel wirkungslos zu sein.

Die Kohlwanze, *Murgantia histrionica*, erwies sich nach Murtfeldt (Bull. 26. D. E. 38) als unempfindlich gegen Insektenpulver. Ebenso vermochte Mall'y (Bull. 24. D. E. 39—42) nennenswerte Erfolge gegen den Baumwollkapselfurm, *Heliothis armiger* Hbn., nicht zu erzielen. Gotter berichtet, daß er mit dalmatinischem Insektenpulver ausgezeichnete Wirkungen gegen Blattläuse und Blattflöhe zu verzeichnen hatte, namentlich dort, wo die Schädiger in eingerollten oder gekräuselten Blättern saßen (Bericht. Tätigkeit der pomol. Versuchszucht- und Samenkontrollst. d. Obstbauvereins f. Mittelsteiermark, Graz 1894).

Dahingegen versagte es bei Chittenden (I. L. 7. 20) gegenüber *Anthonomus signatus* Say. auf Stachelbeeren seine Wirkung. Gegen Milben und Blattflöhe (*Haltica*) auf Weinstöcken hat sich Staub mit 3—10% Insektenpulver bewährt.

b) Der einfache wäßrige Auszug.

a) Der kalte Auszug, 6 kg Pulver auf 100 l Wasser, vernichtete im besten Falle 30% der Raupen von *Pieris rapae*, in vierfacher Verdünnung versagte er gänzlich (Wood a. a. O.). Ebenso gelang es nicht, durch einen Auszug von $\frac{1}{4}$ kg Pyrethrum in 100 l Wasser die Raupen von *Boarmia plumogerania* Hrbst. auf Walnußbäumen unschädlich zu machen (Coquillet, Bull. 30. D. E. 29). Eine Abkochung von 200 g Insektenpulver in 100 l Regenwasser erwies sich trotz reichlicher Anwendung des Mittels als ungeeignet zu einer Vernichtung der Raupen von *Heliothis armiger* (Bull. 24. D. E. 42. 43). Mall'y hat die diesbezüglichen Versuche wiederholt. Er benutzte dazu einen bei 20° C. innerhalb 12 Stunden gewonnenen Auszug von $\frac{3}{4}$ kg Pyrethrum in 100 l Regenwasser. Von demselben wurden 60%, meist junge Exemplare der *Heliothis*-Raupen getötet (Bull. 29. D. E. 46. 47). Die Versuchstation Michigan empfiehlt 150 g Insektenpulver auf 100 l Wasser als Spezialmittel für saugende Insekten.

ß) Der heiße Auszug: $\frac{3}{4}$ kg Pyrethrum mit 100 l Regenwasser 1 Stunde lang ausgekocht ergaben einen Auszug, welcher 63% (vorzugsweise junge) Raupen von *Heliothis armiger* Hbn. vernichtete (Mall'y, Bull. 29. D. E. 47. 48).

c) Der einfache alkoholische Auszug.

Der einfache alkoholische Auszug wurde von Wood (Bull. 13. D. E. 41) versuchsweise gegen Kohlraupen, *Pieris rapae* und *P. brassicae*, in Anwendung gebracht.

Vorschrift (16):
 Insektenpulver 6 kg
 80prozent. Alkohol 100 l

Bis zu einer 5fachen Verdünnung erwies sich das Mittel als brauchbar. Größere Verdünnungen waren ziemlich wirkungslos.

d) Verstärkte Brühen von Insektenpulver.

Weitaus am häufigsten kommt die Insektenpulverbrühe in Form von Mischungen zur Verwendung, welche besser wie der einfache wäßrige Auszug geeignet sind, behaarte oder mit fettigen Ausschwitzungen bedeckte Insekten zu beneßen. Bevorzugt wird gewöhnlich die seinerzeit von Dufour (Chr. z. 1892. Suppl. zu Nr. 4) angegebene feiße Mischung nach der

Vorschrift (17):	Insektenpulver (damaltinisches)	1—1½ kg
	Schmierseife	3 "
	Wasser	100 l

Die Seife in 10 l Wasser auflösen und in ein genügend großes Faß gießen, alsdann unter beständigem Umrühren vermittels eines Reifigbessens das Insektenpulver und die verbliebenen 90 l Wasser hinzumischen.

Dieser Brühe gab Gastine (Pr. a. v. 33. 1912. 595) die nachfolgende Form:

Vorschrift (17 a)	Insektenpulver	1,500 kg
	Olivenölseife oder weiße Seife	
	mit 60 v. H. Fettsäure	0,600 "
	weiches Wasser	100 l

Spezifikum gegen den Heu- und Sauerwurm, *Conchylis ambiguella* Hübn. Das Spritzen auf die Gescheine erfolgt am besten, solange als die Würmer klein sind, etwas vor, höchstens bis zum Beginn der Blüte des Weinstocks und dann wieder nach dem Abblühen. Zweimalige Anwendung ist ratsam.

Dufour selbst bezeichnet den mit seinem Mittel zu erzielenden Erfolg als „nicht radikal, aber befriedigend“. Perraud (Revue de la station viticole de Villefranche II, S. 121—128) bezeichnet es als bestes gegen den Heuwurm. Auch Berlese (R. P. 1. 243) gibt zu, daß der seifige Pyrethrumauszug das beste Mittel gegen *Conchylis* unter 6 gleichzeitig geprüften war, nur hält er es für zu kostspielig, zu umständlich in der Bereitung und möglicherweise seines Seifengehaltes wegen für pflanzen-schädlich. Einen ähnlichen Standpunkt nimmt Silva (St. sp. 24. 627) ein; er erzielte mit der seifigen Insektenpulverbrühe in kurzer Zeit bedeutende Vorteile gegenüber dem Heu- und Sauerwurm, findet das Präparat aber für zu kostspielig. Dahingegen empfehlen Bononi (Il Coltivatore Bd. 39. S. 566. 3. f. Pfl. 1895. 165) und Restore (Piemonte agricole XI. 3. f. Pfl. 1895. 165) das Mittel sehr. Nach Kornauth (Jahresber. Pflanzenschutzstation Wien 1908) verrichtete die Brühe ganz gute Leistungen gegen die *Pieris rapae*-Raupen auf Kohlpflanzen. In sehr eingehender Weise wurde das Verhalten der Dufourschen Mischung gegen die Neblaus von Morig (M. B. N. Bd. 6. 1908. 494) geprüft. Vernichtung der Läuse trat ein bei einer Wirkungsdauer von 2 Minuten und einer Temperatur des Mittels von 28°. Bei 22° waren hierzu 3 Minuten erforderlich. Auffallenderweise blieben aber bei 21,5° und 10 Minuten Wirkungsdauer noch Läuse am Leben. Sofern das Mittel für Desinfektionszwecke dienstbar gemacht werden soll, ist somit die Erwärmung desselben auf 28—30° C. ratsam.

Als Ersatzmittel für die giftigen Arsensalzbrühen wurde in jüngster Zeit von Marchal-Paris (Bull. Soc. Agric. France 1910. 770) nachfolgende Mischung empfohlen:

Vorschrift (18):	a) frisches Insektenpulver	1,5 kg
	Methylalkohol	15 l
	b) Harz	1,5 kg
	Soda	1,5 "

Herstellung: Insektenpulver 24 Stunden lang im Alkohol auslaugen; Harz und Soda mit wenig Wasser (2,5—3 l) bis zur vollständigen Lösung verkochen. Alsdann a und b mischen, mit Wasser bis zu 100 l Brühe ergänzen.

Ebenfalls als Erzähnmittel für Arsenalzbrühen brachte Degullly (Pr. a. v. 1910. 1. 259) in Vorschlag

Vorschrift (19):	Insektenpulver	0,5—1	kg
	Seife	0,5	"
	Petroleum	1	l
	Wasser	100	"

jowie

Vorschrift (20):	Insektenpulver	1	kg
	Ammoniak	0,5	l
	Wasser	100	"

Die feinerzeit von Mohr hergestellte Mischung von Insektenpulver, Rohspiritus und Ammoniak hat sich in Deutschland nicht einzubürgern vermocht.

Tabak (Nikotin).

Der für pflanzenpathologische Zwecke brauchbare Bestandteil der Tabakspflanze besteht in ihrem Nikotingehalt. Je nach der Tabaksorte, der Örtlichkeit des Anbaues und der Kulturweise (Standweite, Düngung, Zahl der an der Pflanze belassenen Blätter) ist letzterer ein verschieden hoher. Nach Fabre (Pr. a. v. 1910. 2. 740) enthält Marylandtabak durchschnittlich nur 2,29%, elsäffischer 3,21%, Virginiatabak 6,87% und französischer aus dem Lot 7,96% Nikotin. Bei einer derartigen Veränderlichkeit des Gehaltes am wirksamen Bestandteil erscheinen die älteren Angaben über die Wirkungsweise von Tabaksbrühen, welche einfach durch Auslaugung eines bestimmten Gewichtes von Tabaksblättern oder -stengeln durch eine gegebene Menge Wasser hergestellt worden sind, als vollkommen wertlos. Für die Zukunft ist zu fordern, daß sich alle Bekämpfungsversuche mit Tabaksbrühen auf einen gegebenen Nikotingehalt stützen. Anderenfalls können die gewonnenen Ergebnisse Anspruch auf Allgemeingültigkeit nicht erheben.

Das reine Nikotin, eine ölige, ungefärbte, bei Berührung mit der Luft sich bräunende Flüssigkeit, besitzt alkalische Eigenschaften und übertrifft an Giftigkeit eine gleich große Menge arsenige Säure. In erster Linie soll das Nikotin auf die Verdauungsorgane der Niedertiere wirken. Zur Erzielung des bestmöglichen Erfolges ist es deshalb erforderlich, die Nikotinbrühe vorbeugend auf alle diejenigen Pflanzenteile zu bringen, welche voraussichtlich von den etwa in Frage kommenden Insekten aufgesucht werden. Von anderer Seite, so von Festaud (Pr. a. v. 1909. 195), wird die Leistung des Nikotines als Hautgift in den Vordergrund gestellt und dementsprechend der Augenblick des massenhaften Auftretens eines Schädigers z. B. der Conchylis-Raupen als der geeignetste zur Anwendung des Mittels bezeichnet. Nebenher wirkt das Nikotin noch als

Atmungsgift und wohl auch als Abschreckungsmittel. Den in Form eines Vorbeugungsmittels (als Magengift) verwendeten Nikotinbrühen haftet der Übelstand an, daß sie verhältnismäßig leicht vom Regen oder Tau fortgespült werden und daß der wirksame Bestandteil bei der Berührung mit der Luft allmählich verdunstet.

Für die Bestimmung des Nikotingehaltes stehen mehrere Verfahren zur Verfügung und zwar 1. ein Verfahren von Schlösing (Erschöpfung mit heißem ammoniakalischem Äther), 2. ein zweites Verfahren von Schlösing (Auslaugung in gesalzenem Wasser), 3. das Verfahren nach Kießling (Behandlung mit alkoholischer Natronlauge und Ausziehung mit Äther), 4. das Verfahren von Bertrand (Erschöpfung mit Chlorwasser, Zersetzung der auskristallisierbaren Nikotinverbindung und reiner Magnesia). In allen Fällen ist die Menge des Nikotins durch Titration mit verdünnter Schwefelsäure zu ermitteln. Die vorbenannten Verfahren liefern, wie Kulisch (Bericht Kolmar 1909/10. 44) zeigte, abweichende Ergebnisse. Er hält es deshalb ganz mit Recht für angezeigt, eine bestimmte Untersuchungsmethode als maßgebend festzusetzen und dieselben in allen Einzelheiten genau zu umschreiben.

Weitere Verfahren haben angegeben Tóth (Chem. Ztg. 1901. 610), Koenig (Chem. Ztg. 1911. 1287. 1912. 86), Popovici (Zeitschr. physiol. Chemie. 13. 1889. 445), Degrazia, Mlex (Chem. Ztg. 1911. 121), Savilier (Chem. Ztg. 1909. 399), Biel.

Aus der Dichtigkeit einer Brühe läßt sich, wie Moreau und Binet (R. V. 31. 1909. 488) nachwiesen, ein Rückschluß auf den Nikotingehalt derselben nicht ziehen. Sie fanden beispielsweise, daß ein 10,07° B. anzeigender Tabaks-saft 7,5 g und anderer von 10,04° B. dagegen 20,7 g Nikotin im Liter enthielt.

Bisher ist der Tabak verarbeitet worden zu trockenem Pulver, zu einfachen Auszügen, zu schwefelsaurem und zu pflanzen-saurem Nikotin.

Tabakspulver wirkt gegen Erdflöhe nach den Versuchen von Parker (Bull. 82. B. E. 54) nur solange als es trocken bleibt.

Tabakssaft kommt gegenwärtig noch, in Frankreich z. B. durch die Regierung unter der Bezeichnung jus ordinaire, vielfach in den Handel. Derartige Säfte sind als wertlos zu betrachten, sofern ihnen nicht eine zuverlässige Angabe über ihren Nikotingehalt beigegeben wird.

Nikotin-sulfat. Aus dem rohen Tabakssaft wird durch Abtreibung und Auffangen des dabei übergehenden Nikotins in Schwefelsäure das Nikotin-sulfat gewonnen, welches zwar etwas weniger wirksam wie das einfache Nikotin ist, immer aber noch befriedigende insektizide Eigenschaften besitzt. Die staatlichen Tabak-verarbeitungsstätten in Frankreich und Italien stellen eine Lauge her, welche, wenigstens angeblich, genau 100 g Nikotin-sulfat im Liter = 10% enthält. Wie die nachstehenden von Schwangart (Bericht Neustadt a. d. Saardt 1909) mitgeteilten Analysen beweisen, ist die Zusammensetzung dieser auf 10% Nikotin-sulfat gestellten Lauge (jus titré, nicotine titrée) etwas schwankend.

	1	2
Trockenmasse	26,37	26,54
Glührückstand	6,59	8,56
Schwefelsaures Ammon	9,40	9,25
Nikotin, Gesamtmenge	9,53	9,20
Nikotin, ungebunden	5,07	5,72
Nikotin, an Schwefelsäure gebunden	4,46	3,48

Ungeachtet dieser kleinen Abweichungen in dem Gehalte an einzelnen Bestandteile bedeutet die Einführung der Nikotinsulfatlauge in die Pflanzenheilkunde einen erheblichen Fortschritt, denn mit ihrer Hilfe können nunmehr Brühen mit einem annähernd zutreffenden Nikotingehalt hergestellt werden.

In den Vereinigten Staaten wird eine mindestens 40% Nikotinsulfat enthaltende Lauge unter der Marke „Black Leaf 40“ in den Handel gebracht. Neueren amerikanischen Vorschriften liegt vielfach dieses Rohmaterial zugrunde. In Deutschland stellt die elsassische Tabaksmanufaktur in Straßburg-Neudorf ein Nikotinerzeugnis unter der Bezeichnung „Nikotin Schachenmühle“ her.

Das Nikotinsulfat hat namentlich als Ersatzmittel für die Arsenalkbrühen bei der Bekämpfung des Heu- und Sauerwurmes (*Conchylis*, *Eudemis*) Aufnahme gefunden. Es wird dabei teils für sich allein, teils mit weiteren insektiziden Zusätzen und endlich auch als Beigabe zu einem Fungizid, vorwiegend Kupferkalkbrühe, verwendet. Nach den Untersuchungen von Feyerhaud und Capus (R. V. 1908. 741) sowie von P. Marchal (Bull. Soc. Agric. France 1910. 770) reicht eine 1,33% Nikotinsulfat enthaltende Brühe zur Vernichtung der Heu- und Sauerwürmer aus. Eine Kupferkalkbrühe mit 1,33% Nikotinsulfat soll sogar günstigere Ergebnisse wie eine 2prozent. Chlorbaryumlösung und Bleiarfenatbrühe geliefert haben, sofern mit dem Spritzen schon vor der Eiablage der *Conchylis*- und *Eudemis*-Motten begonnen wurde. Für die Sommerbehandlung empfiehlt sich eine Steigerung des Nikotinsulfatgehaltes auf 1,75%. Gillette (J. e. Ent. 1910. 207) arbeitete mit Black Leaf 40-Verdünnungen gegen Blattläuseier und ermittelte dabei, daß die Verdünnung 1 : 30 und 1 : 20 (1,3 bzw. 2% Nikotinsulfat) die Eier verschiedener Blattläuse vernichtet, daß das Mittel bei 1 : 40 (1%) aber den Dienst versagt. Im übrigen stellte er fest, daß die Eier der verschiedenen Aphiden-Arten einen sehr verschiedenen Grad von Widerständigkeit gegen das Nikotin besitzen.

Diesen günstigen Erfolgen stehen auch unbefriedigende Ergebnisse gegenüber. Nach Mitteilungen von Kulisch (Bericht Kolmar 1909/1910. 44) blieb eine Behandlung von Weinstöcken mit 1,3prozent. Nikotinsulfatbrühe bei 2000 l Spritzflüssigkeit auf den Hektar ohne die erwartete Wirkung gegenüber dem Heu- und Sauerwurm.

Die Beimischung der Nikotinsulfatbrühe zur Kupferkalkbrühe erhöht anscheinend die Leistungen der ersteren. Mit einer 1,5 Prozent Nikotin(sulfat?) enthaltenden Kupferkalkbrühe erzielte Maisonneuve (R. V. 1910. 151) beachtenswerte Erfolge gegen *Rhynchites* auf Weinstöcken.

Pflanzenjaures Nikotin. Dieses von Overth in Hamburg hergestellte gebundene Nikotin soll leichter in Wirkung gehen wie das Nikotinsulfat. Angesichts der wenigen Versuchsergebnisse, welche bisher vorliegen, läßt sich ein abschließendes Urteil über dieses Mittel noch nicht formen.

Verstärkte Nikotinbrühen. Wäßrige Nikotinbrühen besitzen für sich allein nicht in dem erforderlichen Maße die Fähigkeit als Hautgift zu wirken, d. h. auch die zwischen der Insektenbehaarung befindliche Luft zu verdrängen und an der fettigen Oberhaut zu haften. Aus diesem Grund erweist sich eine Ergänzung der Brühe durch Seife, Soda oder Spiritus als nutzbringend. Gillette (a. a. O.) machte die Beobachtung, daß schon eine Beigabe von 250 g Seife auf 100 l Brühe die Wirkung erheblich steigert. Gegen die Hopfenblattlaus (*Phorodon humuli*) hatte eine Brühe aus

Vorschrift (21):	Nikotinsulfat 10% . . .	2 kg
	Schmierseife	1,5 kg
	Wasser	100 l

bessere Erfolge aufzuweisen als Petroleumseife, Quassiabrühe und 3prozent. Schmierseife. Er empfiehlt mit dem Mittel zwei Bespritzungen vorzunehmen. Die erste unmittelbar nach dem Wahrnehmbarwerden der Laus (etwa 0,5 l auf den Stock), die zweite beim Erscheinen des jungen Nachwuchses (1 l auf den Stock).

Zur Vertilgung der Blattläuse, sowie der roten Milbenspinnen (*Tetranychus telarius*) empfiehlt Schwarz (M. B. N. Bd. 6. 493) nachfolgende Mischung:

Vorschrift (22):	Nikotinsulfat 8—9% . . .	2 l
	Schmierseife	2 „
	Wasser	100 „

Von Numa=Naugé wurde der Erdsloh (*Haltica*) mit einer Brühe von der folgenden Zusammensetzung wirksam bekämpft:

Vorschrift (23):	Nikotinsulfatlauge 10% . . .	2 l
	kristallinische Soda . . .	1 kg
	vergällter Alkohol . . .	1 l
	Wasser	100 „

Quassiaholz.

Das Quassiaholz verdankt seine Aufnahme unter die pflanzenpathologischen Bekämpfungsmittel seinem Gehalte an Bitterstoff, welcher in größeren Mengen genossen, Erbrechen hervorruft. In der Pflanzenheilkunde wird dieser Bitterstoff zur Herstellung eines Magengiftes für Insekten verwendet. Im Handel erscheinen zwei Sorten von Bitterholz: *lignum quassiae surinamense*, welches von dem in Surinam, Nordbrasilien und Westindien heimischen Quassiabaum (*Quassia amara* L.) und *lignum quassiae jamaicense*, welches von *Sinaaruba* (*Picraena*) *excelsa* DC., einem nahen Verwandten des Quassiabaumes, herstammt. Hinsichtlich des Gehaltes und der Güte ihres Bitterstoffes stehen sie sich etwa gleich.

Als Ausgangspunkt für die Herstellung der Bitterholzbrühe dient das geraspelte Holz, aus welchem durch einfache Auslaugung mit Wasser der insektizide Bitterstoff gewonnen wird. Nicht oft ist das Quassiaholz des Handels schon einmal zu irgend welchen Zwecken entbittert worden und deshalb für pflanzenpathologische Zwecke minderwertig. Haupterfordernis für die Erzielung von Erfolgen bei der Quassiabrühe ist aber deren Zubereitung aus vollkommen ursprünglichen Bitterholzraspeln. Erstklassiges Bitterholz hat gegenwärtig einen Preis von 0,50—0,85 M für das Kilogramm (Preisliste G. Merck. E. Nr. 42).

Es ist allgemein üblich, die einfache wässrige Bitterstofflösung durch den Zusatz von Seife zu verstärken, so daß sich also in der Quassiabrühe verdauungsgiftige und hautägende Eigenschaften vereinen.

Die Quassiabrühe ist vollkommen geruchlos. Auch schmiert dieselbe in keiner Weise. Aus diesen Gründen eignet sie sich besonders zur Verwendung bei Pflanzen, welche von Beschmutzungen durch das Bekämpfungsmittel verschont bleiben müssen, also für feinere Gemüsepflanzen, wie Kopfkohl, Blumenkohl, Melonen, Treibhausgurken und für Zierpflanzen, namentlich solchen in geschlossenen Räumen. Ein wesentlicher Nachteil ist die mangelhafte Klebkraft. Die Quassiabrühe eignet sich deshalb nicht zum Vorbeugungsmittel, sondern darf nur als unmittelbar wirkendes Vertilgungsmittel in Gebrauch genommen werden.

Als Insektizid finde ich das Quassiabitter zum ersten Male in dem 1891 erschienenen Bulletin Nr. 82 der Versuchstation für den Staat Neu-Jersey erwähnt. Allem Anscheine nach ist es aber bereits früher in Laienkreisen zur Insektenvertreibung bzw. -vertilgung benutzt worden. Als Fliegengift ist es seit langer Zeit schon bekannt. Zur Vernichtung der Fruchtfliegen (*Rhagoletis*, *Ceratitis*) eignet sich Quassia offenbar nicht. Tillingworth (Bull. 324. Cornell-Universität 1912) machte die Beobachtung, daß *Rhagoletis*-Fliegen gezuckerte Quassiaabkochung ohne irgend welchen Nachteil zu sich nehmen. Ähnliche Erfahrungen hat Lounsbury in Südafrika mit den Fruchtfliegen gemacht.

Vorschrift (24):	Quassiaholzraspeln . .	7,5 kg
	Schmierseife	12,5 „
	Wasser	100 l

Herstellung: Die Quassiapäne einmal in 50 l Wasser aufkochen, 24 Stunden lang ausziehen lassen, Auszug von den Holzresten trennen und in die mit 50 l Wasser hergestellte Seifenlösung schütten.

Verwendung: Gegen Blattläuse, Blattläuse, Kohlweißlingsraupen. Die Vorratsbrühe ist derartig zu verdünnen, daß der Seifengehalt sich innerhalb der Grenzen von 1,5—2,5% bewegt. In der Regel wird eine Verdünnung von 1 Teil Quassiovorratsbrühe zu 5 Teilen Wasser das Richtige treffen. Von Brühen mit weniger als 1,5% Quassiaholzauszug bzw. Seife darf ein durchgreifender Erfolg nicht erwartet werden. Für die Vertilgung von Niedertieren auf Pflanzen, welche sich in der Winterruhe befinden, können auch stärkere Quassiabrühen herangezogen werden.

In Gardeners Chronicle Bd. 13. S. 233 wird folgende Quassia-brühe empfohlen:

Vorschrift (25): Quassiaspäne 4 kg
Weiche Seife 3 „
Wasser 500 l

Verwendung: Gegen die Knospengallmilbe, *Phytoptus ribis* Wstw., auf Johannisbeeren. Die Behandlung der letzteren hat im Frühjahr vor dem Laubaussbruch und im Herbst nach dem Laubfall stattzufinden.

Mehrfach ist der Versuch unternommen worden, die Leistungen der Quassia-brühe durch Zusätze weiterer insektizider Stoffe zu steigern. Namentlich Petrol-eum, Karbolsäure und Fischöl sind für diesen Zweck herangezogen worden. Mit dem Eintritt dieser Stoffe verliert die Quassia-brühe aber gerade diejenige Eigenschaft, welche überhaupt ihren einzigen Vorzug gegenüber gleichartigen Mitteln bildet, nämlich die Sauberkeit. Derartige Zusätze sind deshalb wider-sinnig. Dort, wo die Bitterholzbrühe sich nicht als kräftig genug erweist, muß zu einer Petrolseifen- oder Karbolsäure-Brühe usw. gegriffen werden.

Schwarze Nieswurz, *Helleborus niger* L.

Die Wurzel der schwarzen Nieswurz besitzt eine scharfnarkotische Wirkung, ihr Genuß ruft Verdauungsstörungen hervor, welche bis zum Tode führen können. Eine etwas weniger wirksame Wurzel besitzt *Helleborus viridis*. Eine „falsche“ Nieswurz, welche ebenfalls erbrechen-erregende Eigenschaften besitzt und leicht mit der echten schwarzen Nieswurz zu verwechseln ist, wird von *Actaea spicata* ge-wonnen. Im Handel erscheint die schwarze Nieswurz unter der Bezeichnung *radix hellebori nigri sine herba depurata* als mehr oder weniger feines Pulver. Für pflanzenpathologische Zwecke eignet sich nur das *pulvis subtilis* (Sieb Nr. 6).

Wie die Arsenalkbrühen, für welche es in neuerer Zeit als weniger giftiges Ersatzmittel herangezogen worden ist, wirkt die Nieswurz als Magengift. Sie erweist sich somit als besonders geeignet zur Vertilgung fressender Insekten und ihrer Larvenformen. Der Kilopreis beträgt (Preisliste E. Nr. 42 C. Merck) 1,20 M.

Bei der Verpulverung ist die schwarze Nieswurz mit der 5—10fachen Menge Mehl zu verdünnen.

Für die Verwendung als Spritzmittel eignet sich folgende

Vorschrift (26): Frische fein gemahlene Nieswurz 750 g
Wasser 100 l

Herstellung: Das Nieswurzpulver in das Wasser einrühren. In Gardeners Chronicle 1893. S. 392 wird empfohlen, das Gemisch 24 Stunden stehen zu lassen, bevor es in Gebrauch genommen wird. Ein der-artiges Verfahren ist indessen nicht zweckmäßig, da dem Wasser nur die Aufgabe zufällt, eine geeignete Verteilung des Mittels und besseres Haften desselben an den Blatteilen zu vermitteln,

Verwendung: Gegen Larven von *Eriocampoides lima cina*, Kirichblatt-
weisse; *E. cerasi* Payk.; *Nematus ribesii*; gegen die Rosenblatt-
weissenlarven: *Cladius pectinicornis*, *Emphytus cinctus* L.,
Monostegia rosae; gegen *Conchylis* und *Eudemis*.

Als brauchbares Mittel zur Abschreckung blattfressender Raupen wurde
von Schwarz (M. B. N. Nr. 10. S. 20) die nachfolgende Brühe befunden:

Vorschrift (27): schwarze Rießwurzel, gepulvert 0,333 kg
Schmierseife 1 „
Wasser 100 l

Aloe.

Verschiedene Aloe-Arten (*Aloë socotrina*, *A. ferox*, *A. africana*, *A. vul-*
garis, *A. vulgaris* var. *barbadensis*, *A. indica* u. a.) lassen aus Einschnitten in
die Blätter einen Saft hervorquellen, welcher an der Luft zu dem starkglänzenden,
gelbbraunen, zerreiblichen, nachhaltig bitter schmeckenden Aloepesch erstarrt. Beim
Genusse ruft letzteres starke Verdauungsreize hervor, welche Durchfall im Ge-
folge haben und deshalb schon seit längerer Zeit zur Vertilgung von Insekten
benutzt worden sind. Die im Handel vorkommenden Sorten *Aloë capensis*
lucida (vorwiegend aus *Aloë ferox* und *A. africana* im Kapland gewonnen),
Aloë hepatica (aus *A. vulgaris*) und *Aloë barbados* (aus *A. vulgaris* var.
barbadensis) haben einen Kilopreis von 1,40—1,60 M. (Preisliste Merck.)

Für pflanzenpathologische Zwecke wird die billigste durch Auskochen der
Aloeblätter gewonnene Art, die sogenannte Roß-Aloe (*Aloë caballina* der Drogisten)
verwendet. Diese ist in kaltem Wasser nur wenig, in heißem Wasser, Alkohol,
Äther und flüchtigen Ölen dahingegen leicht löslich. Ihre Verwendung erfolgt
vorwiegend in Verbindung mit anderen Insektiziden oder mit Fungiziden. Ob
sie dabei vorwiegend als Abschreckungsmittel oder als Nagengift in Wirkung
tritt, ist gegenwärtig noch nicht festgestellt. Aus den vorliegenden Angaben über
die aloehaltigen Vertilgungsmittel geht zumeist nicht hervor, welche Form des
Aloepeschens benutzt worden ist, ob die hochwertigere reine oder die geringwertigere
Roß-Aloe. Es wäre deshalb sehr erwünscht, wenn in Zukunft den Mitteilungen
über die Leistungen von Aloe-Brühen die Art des verwendeten Rohmaterials
etwas näher gekennzeichnet würde. Die Stärke der empfohlenen Aloebrühen
schwankt zwischen 0,1 und 0,5% (100 g bzw. 500 g auf 100 l).

Schwarz (M. B. N. 1909. S. 8) hat günstige Erfolge mit dem Depulvern der
Samen — 600 g Aloepulver auf 100 kg Saatgut — als Schutzmittel gegen Vogel-
fraß erzielt. Weit häufiger sind die Fälle, in denen Insektenbeschädigungen durch
Zusatz der Aloepeschlösung zur Quassia-, Nikotin- und Kupferalkalibrühe verhütet
worden sind. In Tunis und Algier werden die Erbsenhe durch Kupferalkalibrühe
mit 100—130 g Aloe auf 100 l erfolgreich bekämpft.

Eine nicht näher gekennzeichnete Auflösung von Aloepesch in kaltem Wasser
wurde von Coquiliet (Bull. 23. D. E. 36) gegen die gelbe Schildlaus (*yellow*
scale), *Aspidiotus citrinus*, gebraucht. Sowohl die aus 1½ kg, wie die aus
3 kg Aloe auf 100 l Wasser zubereitete Aloebrühe beseitigte den genannten

Schädiger nicht vollständig. Coquillett glaubt indessen, daß das erstrebte Ziel mit einer $4\frac{1}{2}$ kg Moe auf 100 l Wasser enthaltenden Lösung zu erreichen wäre.

Rittersporn, *Delphinium grandiflorum*.

Von Laboulbène (C. r. h. 1893. 703. ref. Z. f. Pfl. 1893. 366) wurde vorgeschlagen, die grauen Raupen, *Agrotis segetum* L., mittels eines aus Stengeln, Blättern und Samen der beiden Ritterspornarten *Delphinium grandiflorum* und *D. ajacis* hergestellten wäßrigen Auszuges zu vernichten. Die jungen Rübenpflanzen usw. sind mit letzterem reichlich zu begießen. Laboulbène ist der Ansicht, daß auch die in vielen anderen Ranunculaceen noch enthaltenen Alkaloide gleich geeignete Insektenvertilgungsmittel liefern würden.

Adhatoda vasica.

Diese über ganz Indien verbreitete, wildwachsende Pflanze besitzt nach Watt (I. M. N. 1. 113) die Eigenschaft Insekten zu töten.

Tomate, *Lycopersicum*.

Eine starke Abkochung von Tomatenlaub ist nach Alwood (Bull. 13. D. E. 44) wirkungslos gegen die Kohlräupen im freien Felde. Dahingegen bezeichnet Weston (I. M. N. 3. 49) das Mittel als wirksam gegen die Milbenspinne, *Tetranychus bioculatus* W. M., auf den Teeepflanzen.

Vorschrift (28): Tomatenblätter und Stengel 80 kg
Wasser 100 l

Herstellung: Die Tomatenblätter und Stengel in einem Holztrog mittels Stampfer zu einem Brei verarbeiten, Wasser allmählich hinzufügen, mischen und die Brühe von der Pülpe trennen. Alte, holzige Stengel bzw. Blätter sind als wertlos beiseite zu lassen.

Verwendung: Als Spritzmittel des Morgens und Abends.

Für die Teeepflanze ist die Tomatenbrühe völlig unschädlich, ihre Wirkung auf die Milbenspinne ist eine langsamere als die des Schwefels. Die Brühe ist zudem in ihrer Anwendung teurer als letzterer, insbesondere mit Rücksicht auf die Arbeitskraft. Die Kosten für die Behandlung von 0,4 ha Teeepflanzung beliefen sich auf 210 M.

Reinfarn, *Tanaetum vulgare* L.

Eine möglichst starke Abkochung von Blättern des Reinfarn hatte im freien Felde gegen Kohlräupen verwendet, keinerlei Erfolg (Alwood Bull. 13. D. E. 44).

Weiße Nieswurz (*Sabadill-Germer*).

Veratrum album L., die weiße Nieswurz, auch Germer genannt und *V. sabadilla* Retz. (= *Sabadilla officinarum* Retz.), *Sabadill-Germer*, enthalten in den Samen verschiedene Alkaloide (Veratrin, Cevadin, Cevadinin, Sabadin, Sabadinin), welche in ihrer Gesamtwirkung noch diejenige der schwarzen Nies-

wurz (*Helleborus niger*) übertreffen. Die gepulverten Samen (*semina sabadillae* der Drogisten), von alters her zur Anfertigung von Läusejale benutzt, sind in neuerer Zeit auch für pflanzenpathologische Zwecke herangezogen worden. Die Sabadillbrühen dürften teils als Haut-, teils als Magengift wirken.

Dufour (*Destruction du ver de la vigne*. Lausanne 1893. S. 11) prüfte die Brauchbarkeit einer seifigen Sabadillbrühe gegen die Raupen von *Conchylis ambiguella*. Von 8 im Widel sitzenden Raupen blieben beim Eintauchen in eine aus 2% Schmierseife, 1% Läusefamen und 97% Wasser bestehende Brühe 5 am Leben, 3 frankten, während beim Eintauchen der nackten Schädiger 6 zugrunde gingen und 2 in einem krankhaften Zustand sich befanden. Bei 3% schwarzer Seife und 2% Läuseförnern war das Verhältnis 9 tote, 1 franke. Das Mittel ruft bei den Raupen eine Austreibung und grünlich-schwarze Färbung des Körpers hervor.

Mally (A. J. C. 34. 610) gelang es mit einer frisch zubereiteten Brühe aus 600 g weißer Nieswurz auf 100 l Wasser, die Fruchtfliege (*Ceratitis capitata*) zu vernichten.

Quillajarinde.

Die Rinde des in Bolivia, Chile und Peru einheimischen Quillaja-Baumes (*Quillaja saponaria* Mol.), auch Panamaholz, Seifenrinde, *Cortex quillajae* benannt, enthält in dem Saponin ein Alkaloid, welches besonders zur Emulsionierung von Ölen und Harzen geeignet ist.

Saponin.

Das zu 67–68% im Pericarp der Früchte von *Sapindus utilis* enthaltene Saponin eignet sich nach Gastine (Pr. a. v. 33. 1912. 595) sehr gut zur Erhöhung der Benetzungsfähigkeit mancher Brühen. Es bildet in dieser Beziehung ein Seitenstück zur Seife, von dem es sich aber in Manchem unterscheidet. Seife leistet ihr Bestes in alkalischen, Saponin in neutralen oder sauren Mitteln. Durch lösliche Metallsalze werden die Seifen gefällt, bei Saponin erfolgt keinerlei Fällung.

Ein abschließendes Urteil über den neueingeführten Hilfsstoff läßt sich noch nicht geben. Korsakoff (C. r. h. 155. 844) stellte ein verbessertes Verfahren zur Ermittlung des Saponingehaltes von Früchten usw. auf.

Stinkasand (*Alsa foetida*).

Als Abschreckungsmittel findet hier und da der Stinkasand, eine harzig-gummiartige, aus den angeschnittenen Wurzeln von *Ferula scorodosma* Benth. u. Hook., sowie *F. narthex* Boiss. gewonnene Masse von knoblauchähnlichem Geruch Anwendung.

Pangium edule Reinw.

Einen Brei aus den unreifen Früchten dieser *Bixacee* hat Zimmermann (Korte Berichten mit Slands Plantentuin 1900. *Teyssmannia* Bd. 11.

1900. Nr. 3 und 4) zur Bekämpfung der die Kaffeebäume vernichtenden Tylenchen empfohlen. Die Wirkung dieses Breies stützt sich auf die Tatsache, daß sowohl der Bast, wie die Blätter und Früchte von *Pangium edule* Blausäure enthalten, welche beim Zerkleinern dieser Teile frei wird. Ob das Mittel mit dem zum gleichen Zwecke dienstbar gemachten Schwefelkohlenstoffe konkurrieren kann, ist mir sehr zweifelhaft.

Senfpulver, *Brassica nigra*.

Dewitz (Bericht Geisenheim 1909. S. 112) fand, daß trockenes Senfpulver nach Hinzutritt von Feuchtigkeit die Raupen von *Conchylis* und *Eudemis* innerhalb 24 Stunden vernichtet.

Giftsumach, *Rhus toxicodendron*, *Rh. varicelobata*, *Rh. vernix*, *Rh. vernicefera*.

Dem Giftsumach (*herba rhois toxicodendri*) werden in der Praxis insektizide Eigenschaften zugeschrieben; namentlich gegen Neblaus (*Phylloxera vastatrix*) sollte er wirksam sein. Wie Guerrini (St. sp. 33. 1900. 45) nachgewiesen hat, eignet sich der Stoff aber für diesen Zweck nicht. Weder ein Auszug von 500 g Sumach in 2 l Wasser noch 500 g trockene Sumachblätter pro Rebstock lieferten einen befriedigenden Erfolg.

Haplophyton coccicidum.

Eine in Mexiko heimische, daselbst cucarachas (Schaben) Kraut benannte, in die Familie der Apocynaceen gehörige Pflanze, wurde von der mexikanischen Comisión de Parasitología Agrícola als Vernichtungsmittel für die den Orangens- und Mangobäumen schädliche Fruchtfliege *Trypeta ludens* empfohlen. Für den Menschen vollkommen ungefährlich, soll das Kraut auf die Insekten durch Beeinflussung des Nervensystems tödlich wirken. Die Pflanze kann frisch oder getrocknet zur Herstellung eines Auszuges (8 kg trockenes zerschnittenes Kraut auf 100 l Wasser) verwendet werden. Vor dem Gebrauche sind der Flüssigkeit 8 kg Zucker hinzuzufügen. Zur Verpflanzung auf die von den Fliegen umschwärmten Bäume oder als Köder.

Microsechium helleri.

Die in Mexiko heimische Pflanze enthält in den Wurzeln Saponin. Frische Wurzelstücke nach dem Zerquetschen eine Stunde lang mit Wasser ausgelaugt (5 kg Wurzeln in 100 l Wasser) liefern eine Brühe, welche nach den Angaben mexikanischer Pflanzenpathologen nicht nur nackte Schnecken, Engerlinge, Staphylinus, Kohlraupen (*Pieris*), *Chionaspis*, *Porcellius* und *Lumbricus*, sondern auch die Nebläuse unter Erhaltung des Weinstockes vernichten soll.

Tuba.

Die Wurzeln der Leguminose *Derris elliptica* Benth. enthalten einen schwach aromatischen, abstringierend wirkenden, die Schwefelabscheidung befördernden Stoff,

welcher auf der Insel Java als tuba (Fischgift) deshalb bezeichnet wird, weil er schon in starker Verdünnung die Fische betäubt. Chinesische Gartenbauer haben die Derris-Wurzel auch zur Insektenvertilgung benutzt. Auf Sumatra hat sie gegen Blattläuse an Tabakspflanzen gute Dienste geleistet. Die Zubereitung erfolgt durch Einstampfen von 1½ kg frischer Wurzel in 20 l Wasser, Auslaugung und Verdünnung von je 1 l dieser Lauge mit 1 Tonne Wasser.

Wurmfarnwurzel, *Aspidium filix mas* Sw.

Die pulverisierte Wurzel des Farnkrautes, in der Pharmacie als rhizoma filicis maris bezeichnet, besitzt nach Dufour (Destruction du ver de la vigne. Lausanne 1893. S. 12) Eigenschaften, welche den Traubenwicklerrauen nachteilig sind.

Eine Brühe nach der

Vorschrift (29):	Farnwurzelabkochung . . .	1 kg
	Schmierseife	3 „
	Wasser	96 l

bewirkte, daß von 15 Wicklerrauen 8 getötet wurden und 3 in einen krankhaften Zustand verfielen, während 4 unverletzt blieben.

III. Dem Mineralreich entnommene oder durch einen chemischen Prozeß aus tierischer bezw. pflanzlicher Substanz gewonnene Grundstoffe.

A. Unorganische Stoffe.

Metalloide und deren Verbindungen:

Chlor.

Das Chlorgas ist von Britton (Jahresber. Connecticut 1907. 270) versuchsweise gegen *Aspidiotus perniciosus* auf ruhenden Apfelbäumen angewendet worden. Hierbei wurden nicht nur die Läuse vollkommen zerstört, sondern auch die Bäume schwer beschädigt, in erster Linie die Knospen, dann aber auch die in der Umgebung befindlichen Rinden- und Holzgewebe. Für grüne Pflanzen bleibt die Anwendung von Chlorgas ohne weiteres ausgeschlossen.

Chlorwasserstoff.

Salzsäure wurde in einer zweiprozentigen Lösung von Volken (Bull. 9. Nord-Dakota, Z. f. Pfl. 1894. 119) als Beize für schorfiges Kartoffelsaatgut benutzt. Dieselbe verletzete jedoch bei einer zwischen 5 und 24 Stunden währenden Beizdauer die Augen der Kartoffeln.

Wüthrich (Z. f. Pfl. 1892. 16) prüfte das Verhalten verschiedener Sporenarten in hängenden Tropfen von 0,036prozent. Salzsäure. In solcher gelangten die Konidien von *Phytophthora infestans* de Bary weder zur Bildung von Schwärmsporen noch zur direkten Auskeimung. Das nämliche Verhalten zeigten auch die Zoosporen von *Phytophthora infestans* de Bary, die Konidien und Zoosporen von *Plasmopara viticola* de Bary, die Sporen von *Ustilago carbo* Tul. sowie die Uredosporen von *Puccinia graminis*. Dufour (Destr. du ver de la vigne S. 6) fand, daß die Raupen von *Conchylis* in 10-, 20- und 50prozent. Salzsäure lebend bleiben, und daß erst eine Abtötung derselben bei Eintauchung in konz. Salzsäure erfolgt.

Brom, Jod, Fluor.

Ihres hohen Preises halber eignen sich die Verbindungen des Bromes und des Jodes nicht für die Herstellung pflanzenpathologischer Bekämpfungsmittel.

Fluorhaltige Abfallaugen sind gelegentlich als Beizmittel für brandiges Saatgetreide empfohlen worden. Obwohl dem Fluor germizide Eigenschaften zukommen, hat es aber doch keinen Eingang in die Brandbeize gefunden.

Wasserstoffsuperoxyd, $H_2 O_2$.

Untersuchungen von Hitchcock und Carleton (Bull. 38. Versuchstation Manhattan, Kansas) haben ergeben, daß Wasserstoffsuperoxyd die Keimung der Uredosporen von *Puccinia graminis*, *Puccinia rubigo-vera* und *Puccinia coronata* befördert. Für die Versuche hatten die Genannten bei *Puccinia graminis* eine 1 : 1000-Lösung und 7stündige, bei *Puccinia rubigo-vera* eine 1prozent. Lösung und 17—18stündige, bei *Puccinia coronata* eine 3prozent. Lösung und 21- bis 24stündige Einwirkungsdauer zugrunde gelegt.

Schwefel, S.

Der Schwefel gehört zu den Bekämpfungsmitteln, die sich infolge ihrer Wohlfeilheit, leichten Handhabung und guten Wirksamkeit einen festen Platz in der Pflanzenheilkunde erworben haben. Er wird vorwiegend als Fungizid, im besonderen gegen die durch den Besiß eines ektophyllen Myzeles gekennzeichneten echten Mehltaue (*Erysiphe*, *Uncinula*, *Sphaerotheca* usw.), daneben aber auch als Insektizid, namentlich in Gewächshäusern, verwendet. Über die Art und Weise seiner Wirkung gehen die Ansichten noch erheblich auseinander. Ursprünglich wurde angenommen, daß das Schwefelpulver rein mechanisch wirkt. Diese Ansicht hat sich als unhaltbar erwiesen, ebenso wie die Annahme, daß die Schwefelteilchen beim Aufstoßen auf die Blätter Elektrizität entwickeln und hierdurch pilzzerstörende Eigenschaften erlangen. Nach Windisch (Z. f. 30. 1901. 447) ist die Hauptwirkung des Schwefels eine chemische, welche in erster Linie auf der Bildung von schwefliger Säure beruht. Daneben, allerdings nur ganz vorübergehend, soll auch noch etwas Schwefelwasserstoff entstehen.

Nach Marcille (C. r. h. 152. 780) beruht die Wirkung des Schwefelpulvers auf den geringen Mengen der in ihm enthaltenen „acide sulphurique“. Er empfiehlt deshalb sublimierten Schwefel mit einem höheren Gehalt an Schwefelsäure in der Weise herzustellen, daß feuchtes Gas von schwefliger Säure in die Bleikammern eingeblasen wird. Dieser Mutmaßung ist entgegenzuhalten, daß der schwefelsäurefreie gemahlene Schwefel nicht anders wirkt, wie der größere oder kleinere Mengen von Schwefelsäure enthaltende gefällte Schwefel. Jedenfalls bedarf die Annahme von Marcille noch sehr des Nachweises ihrer Richtigkeit.

Fest steht bis jetzt nur, daß die Luftwärme und die Sonnenwirkung bei der Entwicklung der fungiziden Eigenschaften des Schwefels eine Rolle spielen. Seine günstigste Wirksamkeit entwickelt er unter dem Einfluß höherer Temperaturen zwischen 24—38° C. Bei 24—26,3° C. sind 8 Tage, bei 32 bis 35° nur 4—5 und bei 38° C. nur 1—2 Tage erforderlich, um sämtliches Pilzmyzel zu vernichten.

Von den verschiedenen Formen des Schwefels, welche der Handel feilbietet, eignet sich nur die Pulverform für pflanzenpathologische Zwecke. Der pulverförmige Schwefel wird gewonnen entweder durch Mahlung des Stangenschwefels (franz. soufre trituré) oder durch Sublimation: sublimierter Schwefel (franz. soufre sublimé, soufre en fleur) oder endlich durch Fällung aus Schwefelleberlösung vermittels schwacher Säuren (franz. soufre précipité). Im Preis am höchsten steht der gefällte Schwefel. Der gefällte Schwefel unterscheidet sich schon durch seine schmutzigweiße Farbe von dem gemahlten Schwefel und der Schwefelblüte. Gemahlener Schwefel besitzt eine in das Weißliche übergehende Farbe. Unter dem Mikroskop erscheinen seine einzelnen Teilchen splittrig, eckig und scharfkantig, die Stäubchen von Schwefelblüte dahingegen nierenförmig, abgerundet und hesezellenartig aneinandergerichtet. Die Schwefelblume beneht sich schwer mit reinem Wasser. Ihre Benetzung erfolgt aber ziemlich schnell, wenn dem Wasser etwas Seife und Soda, je 1% des Gewichtes vom Schwefel, zugefügt wird.

Für die Beurteilung der drei Formen sind folgende Gesichtspunkte maßgebend: 1. die Reinheit, 2. die Feinheit, 3. die Gleichmäßigkeit, 4. die Klebkraft.

Die Reinheitsermittelung hat sich auf den Feuchtigkeitsgehalt und die Abwesenheit fester fremder Bestandteile zu erstrecken. Ersterer wird festgestellt durch Vertreibung des Wassers im Trockenschranke, wobei jedoch dem Umstande Rechnung zu tragen ist, daß der Schwefel bei seiner Erwärmung nicht nur seine Feuchtigkeit verliert, sondern auch in Gasform übergeht. Es ist deshalb erforderlich, die Zeit der Trocknung und die Temperatur, bei welcher letztere vorgenommen wird, in allen Fällen vollkommen gleichmäßig zu bemessen. Die Trocknungen sollen nicht bei Temperaturen über 70° ausgeführt werden, weil anderenfalls die Vergasung der festen Schwefelteilchen einen zu hohen Prozentsatz erreicht und leicht ein falsches Bild über den Feuchtigkeitsgehalt gibt.

Ein reiner Schwefel hinterläßt bei seiner Verbrennung auf einer weißen Porzellanplatte und bei seiner Lösung in Schwefelkohlenstoff keinen nennenswerten Rückstand. Im letzteren Falle allerdings nur, wenn kristallinischer Schwefel zur Untersuchung vorliegt. Gegenüber dem amorphen Schwefel, wie ihn die Schwefelblüte in verschieden großen Mengen enthält, versagt die Schwefelkohlenstoffprobe, da der amorphe Schwefel in CS₂ unlöslich ist. Dieses Verhalten wird dazu benutzt, um erforderlichenfalls die Menge der Schwefelblüte und die des kristallinischen Schwefels in einer gegebenen Probe zu bestimmen. Bekanntlich setzt sich der amorphe Schwefel beim Lagern in kristallinischen um. Hieraus ist zu erklären, daß ein und dieselbe Schwefelprobe verschiedenen Gehalt an amorphen Bestandteilen aufweisen kann.

Ein Schwefel mit mehr als 0,5% Verbrennungsrückstand ist als unreinigt zu bezeichnen.

Je feiner ein Schwefelpulver ist, desto vollkommener kann die Verteilung, die Haftfähigkeit an der Pflanze und die Entwicklung der pilz- bzw. insekten-tödlichen Gase sein. Für die Ermittlung des Feinheitsgrades können zur Hilfe gezogen werden das Mikroskop, die Taft- und Siebprobe, die Bestimmung des

Vitergewichtes und das Sulfurimeter Chancel (Abb. 2). Vollständig unzuverlässige Ergebnisse liefern die Taft- und die von Wacker (M. W. R. 13. 1901. 138) geforderte Siebprobe. Durch das Mikroskop sind nur ungenügende Anhalte zu gewinnen (Windisch). Vom Verbande der deutschen Versuchsstationen wird die Chancelprobe für Feinheitbestimmungen im Schwefel gefordert. Übereinstimmende Resultate liefert das Chancelverfahren aber nur dann, wenn die nachfolgenden vom Verbande aufgestellten Vorschriften peinlich genau innegehalten werden. Die zur Prüfung verwendete Menge soll mindestens 300 g betragen. Sie muß ein Durchschnittsmuster vieler Einzelproben darstellen, von denen aus jedem Sacke mindestens eine zu entnehmen ist. Der zur Ermittlung des Feinheitsgrades nach Chancel benutzte Äther muß chemisch reiner über Natrium destillierter Äther sein. Für das Sulfurimeter nach Chancel sind folgende Abmessungen erforderlich. Inhalt bis zur Marke 100 (unterer Meniskus) bei $17,5^{\circ}\text{C} = 25\text{ cm}$. Länge des Rohres bis zum Teilstrich $100 = 175\text{ mm}$. Länge des geraden Abschnittes des Rohres $= 12,5\text{ mm}$. Ferner ist die Untersuchung bei der gleichbleibenden Temperatur von $17,5^{\circ}\text{C}$. vorzunehmen. Nach erfolgtem Durchschütteln sind Erschütterungen des Rohres zu vermeiden.

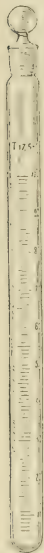


Abb. 2.
Sulfurimeter
nach Chancel.

Der Ventilato-Schwefel pflegt eine Feinheit von 85°Ch. , der Raffinato 50° und der Floristella 42° zu besitzen. Eine allzu feine Mahlung des Schwefels ist insofern von Nachteil, als sie ein Zusammenballen der Schwefelstäubchen begünstigt. Im übrigen steigt die Neigung zum Aneinanderkleben mit dem Feuchtigkeitsgehalt des Schwefelpulvers. Schwefelblume von mittlerer Güte weist eine Feinheit von $60-70^{\circ}\text{Ch.}$, solche von sehr guter Beschaffenheit $70\text{ bis }85^{\circ}\text{Ch.}$, auch bis 88°Ch. auf. Demgegenüber pflegt gemahlener Schwefel gewöhnlich bestenfalls $60-70^{\circ}\text{Ch.}$ zu erreichen.

Der mit scharfen Kanten und ebenen Flächen versehene gemahlene Schwefel haftet besser als der sublimierte, dessen einzelne Stäubchen vorwiegend Nieren oder Kugelform besitzen. Im übrigen ist die Klebekraft um so größer, je feiner der Schwefel ist.

Verwendungsweisen des Schwefels. Der Schwefel ist versuchsweise innerlich, im übrigen aber vorwiegend nur äußerlich zur Anwendung gebracht worden, im letzteren Falle als Insektizid wie auch als Fungizid, für sich allein und im Gemisch mit anderen Pilz- oder Insektenbekämpfungsmitteln.

Innerliche Verwendung.

Galloway (J. M. 7. 195) hat den Versuch unternommen, Winterweizen durch eine Düngung mit Schwefelblume vor Rostbefall zu schützen. Weder eine Gabe von 30 und 60, noch von 120 g auf eine $20\text{ Fuß} = 61\text{ m}$ lange Reihe von Pflanzen, vermochte aber diese Aufgabe zu erfüllen. Sowohl das Stroh wie das Körnerertragnis erhob sich aber über den Durchschnitt. Mit Rücksicht darauf, daß eine Feststellung der mechanischen und chemischen Bodenbeschaffenheit

bei diesem Versuche nicht erfolgte, darf dem erzielten Ergebnis nur untergeordnete Bedeutung beigelegt werden.

Außerliche Verwendung.

a) Als Insektizid.

Durch unterirdische Anwendung von Schwefelblume — 500 kg auf den Hektar — versuchte Kühn (B. 3. 88) die Rübenälchen (*Heterodera schachtii*) auf rübenmüden Feldern zu zerstören, indessen ohne befriedigenden Erfolg. Oberirdisch hat das Schwefelpulver gegenüber schleimhäutigen Niedertieren, wie die Larven von *Crioceris asparagi*, Cr. 12-punctata und *Eriocampoides limacina* günstige Erfolge gezeigt. Gepulverter Schwefel eignet sich weiter zur Vertilgung von Milben (*Bryobia*, *Tetranychus*), wobei allerdings Voraussetzung ist, daß die Schwefelblume lange genug wirken kann. Vols (Bull. 153, Kalifornien) fand, daß es bisweilen einer Zeit von 4 Wochen bedarf, bis der gewünschte Erfolg eintritt. Im Freien wird die Luftbewegung wohl nur selten das Schwefelpulver auf den bestäubten Pflanzenteilen derartig lange liegen lassen, auch dann nicht, wenn der Schwefel mit Mehlkleister vermischt worden ist. Dagegen ist die Vertilgung der Milben durch Schwefelblüte in den Gewächshäusern und Saatbeeten am Platze. Weldon (J. e. Ent. 1910. 430) hatte gleichfalls gute Erfolge in der Bekämpfung von roter Milbenspinne (*Tetranychus bimaculatus*) an Obstbäumen mit einer Mischung von 3—4 kg Schwefelpulver in 100 l Wasser zu verzeichnen. Auch die Larven von *Bryobia pratensis* erliegen zum größten Teile diesem Mittel. Ferner berichtet Playfair (I. M. N. 3. 46) von guten Erfolgen, welche er mit dem Schwefelpulver gegen *Tetranychus bioculatus* in einer Teeplantation erzielte. Ebenso brauchbar hat sich das Verfahren gegen *Helopeltis theivora* (den Mosquitoblight der Teepflanzen) erwiesen. Überhaupt dürfte der Verwendung des gemahlene Schwefels in den Tropen noch ein weites Feld offen stehen. Playfair feuchtete, dort wo hinlänglich Wasser zur Verfügung stand, die Pflanzen zunächst leicht an und bepulverte sie dann. Bei Wassermangel schwefelte er ohne weiteres. Als geeigneter Augenblick für eine derartige Behandlung der Teeanlage wird die Zeit unmittelbar vor dem Ausschneiden bezeichnet. Das auf den Hektar erforderliche Quantum Schwefel betrug 75—100 kg.

Völlig unbrauchbar zur Vernichtung von *Aspidiotus perniciosus* befand Coquillett (Bull. 23. D. E. 32) eine Schwefelbrühe, welche er durch einstündiges Aufkochen von 12 kg Schwefelblume in 100 l Wasser hergestellt hatte.

Neben dem reinen Schwefel finden auch noch Verdünnungen desselben mit irgend einem anderen staubfeinen Materiale, wie Asche, Kalkpulver, Ruß, Gips, Talk, Ziegelmehl usw. sowie auch Verstärkungen durch Schmierseife, Gaskalk, Naphthalin und Insektenpulver gelegentlich Verwendung, namentlich gegen den Erdfloh (*Haltica*) auf Weinreben. Eine Vorschrift für den letztgenannten Zweck ist

Vorschrift (30):

Schwefel	24 kg
Insektenpulver	2 „
Kalkpulver	74 „

Weder die Verdünnungen noch derartige Verstärkungen haben sich aber in der Praxis bis jetzt ein nennenswertes Feld zu erobern vermocht.

b) Als Fungizid.

Auch der fungiziden Zwecken dienende Schwefel ist im Boden zur Anwendung gebracht worden. Stone (Zirk. Nr. 21. Massachusetts 1909) erzielte günstige Ergebnisse mit der Brandverhütung bei Zwiebeln durch Einstreuen eines Gemisches von 112 kg Schwefel und 56 kg Kalkpulver für 1 ha zwischen die Drillreihen. Wiederholt sind Schwefeldüngungen auch zur Verhütung des nach Ansicht verschiedener Pflanzenpathologen auf pilzliche Parasiten zurückzuführenden Kartoffelschorfes benutzt worden.

So haben in neuester Zeit von Bernhard (D. Z. Pr. 1910 Nr. 16. 1911 Nr. 15/16) ausgeführte Versuche gelehrt, daß durch die Einführung von Schwefelblume in den Boden — 400 kg auf 1 ha — die Menge des Schorfbefalles erheblich herabgesetzt wird. Der Genannte hat auch versucht, eine Erklärung für diese Tatsache zu geben, indem er darauf hinweist, daß die — nicht näher bezeichneten — Schorfbakterien alkalischen Boden bevorzugen und daß durch die Oxydation des Schwefels zu schwefliger Säure und schließlich zu Schwefelsäure die Bodenalkalität vermindert wird. Beweise für diese Behauptung hat Bernhard nicht beigebracht. Für die in manchen Fällen stattfindende Verminderung der Schorfkrankheit durch Schwefeldüngung liegt somit noch keine annehmbare Erklärung vor.

Weit öfter, ja fast ausschließlich kommt der Schwefel für den oberirdischen Gebrauch in Frage. Seine pilztötenden Leistungen bleiben hierbei aber auf die echten Mehltauarten (Erysiphaceae) beschränkt. Gleichwohl sind sie überaus wertvoll, einmal weil die echten Mehltäue eine weite Verbreitung haben und sodann weil Kupfervitriol, das Fungizid katexochen seine Dienste gegenüber den Mehltaupilzen verjagt. Einen wesentlichen Faktor bei der Wirkung des Schwefels bildet die ektophylle Lage des Mehltaumyzeles. In das mit Luft durchsetzte Gewirr der Hyphenfäden vermögen wäßrige Flüssigkeiten nicht einzudringen, wohl aber können das die vom Schwefel entwickelten Gase. Das Schwefelpulver übernimmt somit die Rolle eines Hyphentöters (Hyphozid) und stellt damit einen vollkommen selbständigen Typ von Bekämpfungsmitteln dar. Nicht alle Fälle von Mehltauvorkommen eignen sich indessen zur Bekämpfung mit Schwefel. So stehen der Schwefelung der mit Erysiphe graminis befallenen Getreidefelder die besonderen kulturellen Umstände entgegen. Das Betreten der Getreidefelder würde mehr Schaden verursachen als der durch die Pilzbekämpfung zu erzielende Nutzen beträgt. Dahingegen bietet der Obst-, Wein- und Gartenbau ein sehr geeignetes Feld für die Ausbarmachung des Schwefels, an erster Stelle zur Bekämpfung des echten Mehltäues der Weinstöcke (*Oidium tuckeri* = *Uncinula necator*). In welchem Jahre dieses Verfahren zum ersten Male ausgeführt worden ist, läßt sich mit Sicherheit nicht mehr ermitteln. Brauchbar für die Mehltaubekämpfung ist nur der gemahlene und der gefällte Schwefel (Windisch, Z. J. 30. 1901. 447). Seine Einwirkung auf das *Oidium* beginnt bei 24° C., sie erreicht bei 38° C. ihr Optimum und führt bei 43,5° C. zu Beschädigungen

der Pflanze. Bei sehr hohen Hitze-graden ist es ratsam, zur Vermeidung von Blattverbrennungen das Schwefelpulver auf den Boden zu streuen. Solange als dicke Wassertropfen auf den Blättern hängen, hat das Schwefeln zu unterbleiben, weil andernfalls die Schwefelstäubchen sich zu Klümpchen vereinigen. Bei den Bestäubungen kommt es aber weniger auf die Masse des aufgetragenen Schwefels an, als vielmehr auf eine gleichmäßig feine Bedeckung aller Teile. Zu vermeiden ist ferner bei Weinstöcken das Schwefeln in vorgeschrittener Jahreszeit, weil letzteres sehr leicht dem Weine Schwefelwasserstoffgeruch (Böckern) verleiht. Auf der anderen Seite hat Peglion (R. A. L. 1910. 458) gezeigt, daß die Bekämpfung des *Didium* nicht mit dem Monat August abgeschlossen werden darf, wenn anders sie die Perithezienbildung verhindern soll. Die Erfüllung beider Forderungen gehört nicht zu den Unmöglichkeiten. Ob sie vorteilhaft ist, hängt ab von der Güte der in Frage kommenden Rebsorte, dem Reifezustande der Trauben und dem Grade des *Didium*auftretens.

Geschwefelte Reben pflegen im allgemeinen ein kräftigeres Wachstum zu zeigen wie ungeschwefelte, weniger unter dem Durchrieseln (*Coulure*) und der Erinoze zu leiden und um 8—10 Tage zeitiger zu reifen. Manche Rebsorten, wie z. B. *Othello*, verlieren aber auch nach dem Schwefeln die Blätter. Für solche Fälle hat Truchot (Pr. a. v. 1912. II. 73) das Kaliumpermanganat (siehe dieses) empfohlen.

Auf den Hektar Weinberg werden bei mittelhoher Erziehungsart und sachgemäßer Zerstäubung 60—80 kg Schwefel benötigt.

Die besten Erfolge sind mit der Schwefelung bei vorbeugender Behandlung zu erzielen. Zweckmäßigerweise werden die Reben bereits vor der Blüte einmal geschwefelt. Eine zweite Bepulverung macht sich bald nach dem Blütenblättersfall notwendig. Dem Schwefeln in die Blüte stehen begründete Bedenken nicht entgegen. Im übrigen ist nach dem Grundsatz zu verfahren, daß bei anhaltend heißer und trockner Witterung die Bedeckung der Rebs Teile mit einem zarten Aufschlag von Schwefelpulver notwendiger erscheint als bei feuchter, regenreicher Witterung. Beim Schwefeln empfiehlt es sich, die Ausführoffnung des Blasbalges nicht nur auf die Blätter usw. zu richten, sondern auch in das Innere der Belaubung hineinzubringen.

Eine weitere für die Bekämpfung mit Schwefel geeignete Pilzart ist der Rosenmehltau (*Sphaerotheca pannosa*). Im allgemeinen wird hier der Fall so liegen, daß eine Bekämpfung des bereits vorliegenden Mehltaus zu erfolgen hat. Hierzu ist eine etwa alle 14 Tage zu wiederholende Schwefelung erforderlich. Die vorliegenden Berichte lassen erkennen, daß damit ein genügender Schutz der nachgebildeten Triebe erzielt wird.

Für die Bekämpfung des amerikanischen Mehltaus auf Stachelbeeren eignet sich der Schwefel nicht, da sich die Blätter und Früchte gegenüber den aus dem Schwefel gebildeten Gasen derart empfindlich zeigen, daß sie zu vorzeitigem Abfall veranlaßt werden. Als Ersatzmittel dient die Brühe von Schwefelleber.

Gleichfalls gute Erfolge erzielte Sturgis (Jahresbericht d. Versuchstation Connecticut 1892, S. 36—49, 1893 S. 72—111) vom Schwefeln bei *Cercospora*

apii Fres. auf Sellerie in trockenen Jahren. Er läßt es jedoch fraglich erscheinen, ob gleich gute Wirkungen bei vorherrschend feuchter Witterung zu erhoffen sind.

Dahingegen bewährte sich das Schwefeln nicht gegen den Birnenschorf, *Fusicladium pirinum* Fckl. (Goff, J. M. 7. 19). Es lieferten vergleichsweise: unbehandelte Birnbäume 2,37% Äpfel 1. Sorte, 32,84% 2. Sorte, 64,78% 3. Sorte. 6mal geschwefelte „ 1,50 „ „ „ 26,09 „ „ 72,41 „ „

Ebenso nutzlos erwies sich nach Galloway (J. M. 7. 195—226) das alle 10 Tage wiederholte Überstäuben der Getreidepflanzen zur Abhaltung bzw. Beseitigung des Rostes im Weizen, ja es hatte sogar den Anschein, als ob das Schwefeln die Rostbildung befördert habe, denn es enthielt:

unbehandelter Winterweizen	=	1	rostige Pflanzen
geschwefelter	=	20	„ „

Hiermit stimmt eine Beobachtung von Hitchcock und Carleton (Versuchsst. v. Kansas Bull. 38) überein, welche in dem Schwefel einen, das Wachstum der Uredineen begünstigenden Stoff erkannten. Weitere Bestätigung liefert ein Versuch von Kellermann (Versuchsstation Kansas. Bull. 22. 90), welchem zu entnehmen ist, daß eine Überstäubung von Weizen, Gerste und Hafer mit Schwefelblume den Rost nicht irgendwie zu vermindern vermag.

Vereinigung des Schwefels mit anderen Fungiziden.

Der Wirkungsbereich des Schwefelpulvers ist ein immerhin beschränkter, und es lag deshalb der Gedanke nahe, denselben durch Vereinigung des Schwefels mit einem anderen Fungizid zu vergrößern. In Frage kommen für diesen Zweck fast nur die kupferjalahaltigen Mittel. Die gebildeten Mischungen haben entweder Pulver- oder auch Brühenform. Nachstehend eine Vorschrift für ein Pulver:

Vorschrift (31):	Schwefelpulver	70 kg
	Fosfit mit 20% Cu	30 „

Fosfit ist die Handelsmarke für eine Mischung aus Talk- und Kupfervitriolpulver.

Bei der Herstellung von Mischbrühen mit Schwefelpulver ist zu beachten, daß sich letzteres nur schwer mit Wasser benetzen läßt und deshalb beim Einwerfen in die Kupferjahlbrühe Klumpen bildet. Um diesen Übelstand zu verhüten, wird in Frankreich ein leicht benetzbarer Schwefel als Soufre mouillable in den Handel gebracht. Dem gleichen Zwecke soll ein als Hydrosoufre bezeichneter Schwefel dienen, dem außerdem noch nachgerühmt wird, daß er auch bei Regen an den Blättern festhaften bleibt. Durch Anrühren des Schwefelpulvers mit etwas Spiritus, Ammoniak, Fettalk oder Schmierseifenlauge läßt sich gleichfalls eine hinlängliche Benetzung des Schwefels mit Wasser erzielen.

Vereinigungen von Kupferbrühen mit Schwefelpulver finden sich namentlich bei den französischen Weinbauern im Gebrauch.

In Frankreich wird der Schwefel auch als Mittel zur Verhütung von Schäden durch die Frühjahrsfürste benutzt.

Schwefelwasserstoff, SH_2 .

Wiederholt sind Versuche unternommen worden, den Schwefelwasserstoff für pflanzentherapeutische Zwecke dienstbar zu machen, bisher ohne nachhaltigen Erfolg. Dabei scheint das Gas ein kräftig wirkendes Atmungsgift zu sein. Möglicherweise bildet es auch ein brauchbares Mittel gegen Außenpilze (Erysiphaceae).

Coquillett (I. L. 6. 176) ließ Schwefelkohlenstoff an Limonenbäumen, welche durch ein übergestülptes, gasdichtes Zelt abgeschlossen wurden, wirken. Der Erfolg war ein unbefriedigender. Dahingegen ermittelte Britton (Jahresber. Connecticut. 1907. 270), daß eine aus 2270 g (5 Pfund) Schwefeleisen durch 2400 g Schwefelsäure entbundene Menge von Schwefelwasserstoff in einem Raume von 2,8 cbm absolut tödlich auf *Aspidiotus perniciosus* wirkte. Le Roy (Zb. J. 1870. 61) will günstige Ergebnisse bei Engerlingen erzielt haben, wenn er schwefelkieshaltige Asche unter den mit diesem Schädiger durchsetzten Boden mischte.

Vor längerer Zeit wurde dem Dr. Precht in Neustadt a. Rh. ein Verfahren zur Vertilgung von Bodengezeirer patentiert, dessen wesentliches Kennzeichen die Erzeugung von Schwefelwasserstoff innerhalb der Ackerkrume ist.

Schwefelchlorür, CS_2 .

Der Chlorschwefel wurde von Bosseler (Der Pflanz. 1907. 61) als Vertilgungsmittel für Kaninchen, Ratten, Mäuse, Ameisen u. dergl. in Vorschlag gebracht. Er bildet eine klare, braungelbe, schwere, ägende Flüssigkeit, deren stechende Dämpfe als Atmungsgift wirken. Infolge ihrer spezifischen Schwere bahnen sich die im Boden entwickelten Dämpfe ihren Weg selbständig abwärts in die tiefer gelegenen Teile der Hamstierbaue. Für den oberirdischen Gebrauch eignet sich das Mittel nicht.

Schweflige Säure, SO_2 .

Die schweflige Säure eignet sich ihrer scharfen, stechenden, schleimhautreizenden Eigenschaften halber als Atmungsgift gegen Niedertiere. Daneben ist sie auch als Fungizid verwendbar. Nur fehlen zur Zeit noch genauere Untersuchungen über ihr Verhalten gegen die Pilze. Ein besonderer Vorzug der schwefligen Säure ist es, daß sie sich auf einfache Weise und ohne große Kosten erzeugen läßt. Der übliche Weg hierzu besteht in der Verbrennung von Schwefel. Eine systematische Ausnutzung der Sulfit-Abfalllaugen für diesen Zweck hat bisher noch nicht stattgefunden. Einen erheblichen Nachteil des schwefligsauren Gases bildet seine Sucht, die Feuchtigkeit der Umgebung an sich zu reißen und sich zu Schwefelsäure zu oxydieren. Für eine Bekämpfung von Pflanzenschädigern im freien Lande eignet sich die Schwefelsäure nicht, sie kommt vielmehr nur für geschlossene Räume, wie Gewächshäuser, natürliche Gänge im Erdboden, Höhlungen in Baumstämmen oder künstlich hergestellten Erdlöchern in Frage. Gegenwärtig sind folgende Verwendungsarten der schwefligen Säure im Gebrauche: 1. die Vernichtung von unterirdisch lebenden Nagetieren, 2. die Befreiung des Saatgutes

von Krankheitsserregern, 3. die Bekämpfung von Insekten in geschlossenen Räumen, 4. die Verwendung als Fungizid.

Für die Vertilgung der im Boden wohnenden Hamster und Kaninchen empfiehlt sich die schweflige Säure gegenüber den Gift- und Bazillenködern sowie gegenüber dem Schwefelkohlenstoff durch die Einfachheit des Verfahrens, die Feuerungsfählichkeit, die Ungiftigkeit und die Billigkeit. Erforderlich ist dabei eine sogenannte Schwefeltanone zur Verbrennung von Schwefel über glühender Holzkohle oder Koks. Die entstehenden Schwefeldämpfe sind in die Luströhren der Mager einzupumpen, solange, bis sie aus allen Ausflöchern hervorqualmen. Alsdann werden alle Ausgänge mit Erde verstopft, worauf noch eine Zeitlang weiter schweflige Säure einzupressen ist. Gewöhnlich benötigt ein Bau 500 g Schwefel und eine Arbeitszeit von 10 Minuten.

Ein patentiertes Verfahren von Markwald (D. R.-P. Nr. 98286), welches sich auf der Kalziumbisulfidlauge aufbaut, bezweckte die Vertilgung von bodenlebigen Niedertieren (Nebläusen, Nematoden, Engerlingen usw.) durch das Gas von schwefliger Säure. Die Lauge ist in 25–40 cm tiefe Erdlöcher einzufüllen. Ein Teil der freiwerdenden schwefligen Säure soll in die Poren des Erdbodens eindringen, ein anderer Teil sich zu Schwefelsäure oxydieren und dadurch den Gasentbindungsprozeß fortsetzen, bei dessen Abschluß dann unschädliches schwefelreiches Kalzium den Rückstand bildet. Versuche, welche ich mit diesem Verfahren anstellte, zeigten, daß es sich zur Neblausvertilgung nicht eignet. Offenbar wird die schweflige Säure vollkommen zu Schwefelsäure verwandelt, bevor sie in größere Bodenentfernungen eindringen kann.

Versuche über die Brauchbarkeit der schwefligen Säure zur Abtötung der in Sämereien befindlichen Insekten, wie Bruchus in Bohnen, Anthonomus in Baumwollsaamen stellte Marlatt (Bull. 60. B. E. 139) an, wobei er namentlich an einen Ersatz für den feuergefährlichen Schwefelkohlenstoff und das sehr giftige Blausäuregas dachte. Dabei ermittelte er, daß freilebende Insekten der schwefligen Säure sehr bald erliegen, daß gegenüber den in den Samen befindlichen Niedertieren aber eine langanhaltende Einwirkung des Gases unter Druck erforderlich ist, um Abtötung herbeizuführen. In Gegenwart von hoher Luftfeuchtigkeit wirkt die schweflige Säure stark ausbleichend, außerdem greift sie die Keimkraft der Samen an. Für diejenigen Fälle, in denen weder der eine noch der andere dieser Nachteile eine Rolle spielt, empfiehlt Marlatt 12–17 stündige Behandlung mit einem 1–5% SO_2 enthaltenden Luftgemisch im geschlossenen Raume.

In neuerer Zeit hat die schweflige Säure auch Verwendung im Kampfe gegen den Heu- und Sauerwurm (*Conchylis ambiguella*, *Eudemis botrana*) gefunden und zwar in Form einer winterlichen Räucherung der Nebstöcke. Zur Ausführung des Verfahrens bedarf es einer größeren Anzahl der auf Abb. 3 dargestellten Blechhauben. Die Einführung des brennenden Schwefels erfolgt durch ein seitliches Loch in der Blechwand. Bei einer Temperatur von 30° liefern 20 g Schwefel etwa 75 l schweflige Säure. Faden Schwefel eignet sich besser als der kompakte Stangen Schwefel. Durch die Verbrennung des Schwefels wird innerhalb der Blechhaube ein ziemlich hoher Grad von Wärme erzeugt. Ruhende

Neben vertragen eine Temperatur von 70° , für treibende Neben darf dieselbe dahingegen höchstens 60° betragen. Bei gewöhnlicher Außentemperatur kann der Rebstock ohne Nachteil 10–15 Minuten lang geräuchert werden, während bei annähernd 0° und nach einem Regen die Behandlung mit SO_2 unterbleiben muß. Die Blechglöcken haben zweckmäßigerweise eine hohe Bauart und einen Inhalt von 80–125 l. Für Glöcken von 190×40 cm Größe reichen 15 g Schwefel und eine 10 Minuten lange Wirkungsdauer aus. Beste Zeit für die Ausführung der Arbeit ist der Monat Februar. Drei Arbeiter können mit 12 Apparaten täglich 350 bis 400 Stöcke säubern.

Eine vierte Verwendungsweise, die als Spritzmittel, ist von Krämer (Proc. Americ. Philos. Soc. 1906. 157) gewählt worden. Nach seinen Angaben beschädigte eine Flüssigkeit, welche 0,1 und 0,2 % schweflige Säure enthält, die Pflanzen nicht. Ja noch mehr, sie wirkte nicht nur vollkommen als Fungizid, sondern übte auch noch auf die als Versuchspflanze dienenden Weinstöcke einen Wachstumsreiz aus. Flüssigkeiten mit 0,5 % SO_2 sind pflanzenschädlich. Krämer glaubt, daß sich flüssige SO_2 als Ersatzmittel für das Schwefeln der Weinstöcke gegen das Nidium eignet. Sturgis (Jahresbericht Connecticut. 1893. 72) will in Gewächshäusern günstige Erfolge mit der schwefligen Säure gegen den falschen Mehltau des Weinstockes (*Plasmopara viticola*) und Ewert (Bericht Posenau über 1911. 1912. S. 75) gegen *Pl. cubensis* in Treibhäusern erzielt haben. Selbst wenn sich diese Wahrnehmung bestätigen sollte, ist sie doch nicht geeignet, das altbewährte Peronosporabekämpfungsmittel, die Kupferkalkbrühe, zu verdrängen, schon deshalb nicht, weil die schweflige Säure für eine vorbeugende Behandlung ungeeignet ist.

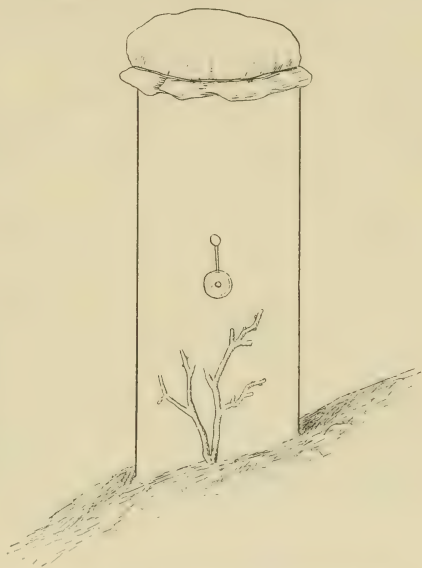


Abb. 3. Blechhaube, wie sie in den Weinbergen der Mosel zur Räucherung der Reben mit SO_2 verwendet wird.

Schwefelsäure, H_2SO_4 .

Die Schwefelsäure, welche in Verbindung mit Alkalien, alkalischen Erden usw., eine ziemlich große Reihe von Vertilgungsmitteln für tierische und pflanzliche Schädiger geliefert hat, wird für sich allein gegenwärtig fast gar nicht mehr verwendet. In früherer Zeit diente sie u. a. anscheinend auf eine von Noel (Artus Vierteljahresschr., Hilgers Jahresber. 1866, S. 134) ausgegangene Anregung hin namentlich zur Beseitigung der verschiedenen Brandarten vom Saatgetreide. Die Vorschrift von Noel lautete: konz. Schwefelsäure $\frac{1}{2}$ kg. Wasser 100 l.

Mit dieser verdünnten Säure ist 1 hl Getreide unter beständigem Umschaufeln zu benezen. Die Aussaat soll im unmittelbaren Anschluß hieran vorgenommen werden.

Später hat Kühn (Z. Pr. S. 1872. 283) die Leistungen der Schwefelsäure als Entpilzungsmittel bei Haferbrand und Steinbrand (*Tilletia levis* Kühn) genauer untersucht. Eine $\frac{1}{2}$ prozent. Schwefelsäurelösung zeigte folgendes Verhalten:

Haferbrand (<i>Ustilago avenae</i>)				Glatter Weizen=Steinbrand (<i>Tilletia levis</i>)			
Beizdauer	gefeimt			Beizdauer	gefeimt		
1 Stunde	sehr zahlreiche Sporen			$\frac{1}{2}$ Stunde	sehr zahlreiche Sporen		
5 Stunden	"	"	"	1 "	"	"	"
6 "	weniger	"	"	3 Stunden	"	"	"
8 "	vereinzelte	"	"	5 "	"	"	"
10 "	keine Sporenfeimung			10 "	"	"	"

Sehr eingehend hat Herzberg (Vergl. Untersuchungen über landwirtsch. wichtige Flugbrandarten. Halle 1895. Inaug.-Dissert. S. 25) das Verhalten der Schwefelsäure zu den verschiedenen Formen des Flugbrandes geprüft, indem er die Sporen der letzteren einer 15—16stündigen Weize mit schwachen Säurelösungen unterwarf. Nach ihm beträgt die Konzentration, durch welche eine völlige Abtötung der Brandsporen stattfindet, bei

	altes Sporenmaterial	frisches Sporenmaterial
<i>Ustilago jensenii</i>	1—1,5 %	2—4 %
" <i>avenae</i>	0,5—0,75 "	0,5 —0,75 "
" <i>perennans</i>	0,1—0,25 "	0,25—0,5 "
" <i>hordei</i>	0,5—0,75 "	0,5 —0,75 "
" <i>tritici</i>	0,5—0,75 "	0,25—0,5 "

Hiernach erscheint *Ustilago jensenii* so widerstandsfähig zu sein, daß die zur Weize verwendete Schwefelsäure mindestens 3prozentig sein müßte. Für *Ustilago avenae*, *U. hordei* und *U. tritici* würde eine 0,66prozent. Lösung bei 15stündiger Weize zur Vernichtung der Sporen ausreichen. Ob älteres Flugbrandmaterial tatsächlich widerstandsfähiger ist als frisches, geht leider aus den Herzberg'schen Versuchen nicht mit Bestimmtheit hervor, da die Einbeizung des älteren Sporenmaterials bei einer anderen Temperatur (15—18°) als bei den frischen Brandsporen (23° C.) erfolgte. Die Temperatur der Weizflüssigkeit spielt aber, wie Herzberg selbst nachgewiesen hat, eine sehr wichtige Rolle (s. Kupfer).

Die Untersuchungen von Wüthrich (Z. f. Pfl. 1892. 16—31. 81—94) lehrten folgendes über das Verhalten der Schwefelsäure (15 Stunden Wirkungsdauer) zu einigen Sporenarten:

Claviceps purpurea.

0,0049 %, ersichtliche Verminderung von Zahl und Länge der Keimschläuche;

0,049 %, Keimung vollständig unterdrückt.

Phytophthora infestans de By.

0,0049 %, Konidien gelangen innerhalb 15 Stunden weder zur Schwärmsporenbildung noch zur direkten Auskeimung; 0,0049 %, die Bewegung der Zoosporen erlischt sofort, eine Keimung unterbleibt.

Plasmopara viticola de By.

0,0049 %, Konidien, die Keimung bzw. Schwärmsporenbildung wird verhindert.

Ustilago carbo Tul.

0,0049 %, die Auskeimung der Sporen wird verlangsamt, zum Teil verhindert; 0,049 %, keine Keimung.

Puccinia graminis.

0,049 %, Uredosporen, wenige Auskeimungen, die Keimschläuche verkümmert; 0,49 %, Uredosporen, keine Auskeimungen; 0,0049 %, *Aecidium*sporen, eine deutliche Hemmung bemerkbar; 0,049 %, *Aecidium*sporen, die Fähigkeit zum Auskeimen ist erloschen.

Für *Puccinia coronata* fanden Hitchcock und Carleton (Bull. 38 der Versuchstation Kansas), daß die Uredosporen dieses Rostes in einer 0,1prozent. Schwefelsäurelösung bei 17—19stündiger Versuchsdauer nicht zur Auskeimung gelangen.

Gegen den Erdbeerblattbrand, *Sphaerella fragariae*, erzielte Galloway mit einer Auflösung von 2 l Schwefelsäure in 100 l Wasser gute Erfolge. Die Erdbeerpflanzen sind hiermit bald nach der Fruchternte zu besprühen. Das alte Laub geht dabei zugrunde, binnen 14 Tagen erscheinen jedoch frische gesunde Blätter.

Eine etwa 4prozent. Schwefelsäureverdünnung wird gegen die Anthraknose der Reben (*Sphaceloma ampelina*) empfohlen. Ebenso wirksam und angenehmer in der Zubereitung ist eine Lösung von Eisenvitriol (siehe dieses).

Giltner (D. Z. 28. 1899. 18) hat die konzentrierte Schwefelsäure als Mittel zur Vernichtung der auf den Rübensamenknäueln befindlichen Pilze, vornehmlich von *Phoma betae*, benutzt. Die Knäuel werden einfach mit der Säure in kleinen Portionen übergossen und solange durcheinander gerührt, bis ihre Oberfläche allseitig benetzt ist. Durch die Einwirkung der Schwefelsäure werden die Perigonblätter vollkommen verbrannt und auch die korkige Samenhülle angeätzt. Hierdurch erhalten die Knäuel eine vollkommen schwarze Färbung. Nach einiger Zeit ist die anhaftende Schwefelsäure mit Kalkpulver abzustumpfen und auszutrocknen. Derartig behandelte Rübensamenknäule leiden nicht in ihrer Keimfähigkeit und liefern Reime von ungewöhnlich gesundem Ansehen.

In jüngster Zeit hat Rabaté (Pr. a. v. 1912. II. 571. 593) die Schwefelsäure als Mittel zur Hedrichvertilgung herangezogen, doch erscheint es sehr

zweifelhaft, ob sein Verfahren das für den gleichen Zweck verwendete Eisenvitriol wird verdrängen können.

Als Insektizid eignet sich die verdünnte Schwefelsäure wenig. Namentlich fehlt ihr ein hinlängliches Vermögen zur Benetzung der Insekten. So erklärt es sich, daß Dufour (Destr. du ver de la vigne. S. 6) Conchyliis-Raupen ohne Nachteil für dieselben einige Sekunden lang in eine 10- und 20prozent. Schwefelsäure eintauchen konnte. Erst bei der Einwirkung einer 50prozent. Säure erlagen die genannten Schädiger. Für die Pflanze wird bereits die Konzentration von 10% verhängnisvoll.

Schwefelkohlenstoff, CS_2 .

Der Schwefelkohlenstoff ist eine im reinen Zustand wasserklare, etwas ölig erscheinende, schillernde Flüssigkeit von knoblauchartigem Geruche, welche leicht entzündlich ist, schon bei 0° an der Luft rasch verdunstet, bei 15° eine Dichte von 1,265—1,271 besitzt, unlöslich in Wasser ist, sich in Alkohol, Äther und Fetten löst und bei 48° siedet. 1 Volumen Flüssigkeit liefert 375 Volumina Gas. Er wird gewonnen durch Einleitung von Schwefeldämpfen in glühende Kohlen. Infolge ihrer spezifischen Schwere besitzen die Gase des Schwefelkohlenstoffes — sie sind 2,63mal schwerer als Luft — die Neigung zu sinken. Hieraus erklärt es sich, daß der Schwefelkohlenstoff nur dort zur Vernichtung von Schädigern herangezogen werden kann, wo diese ihren Sitz unterhalb der Stelle haben, an welcher der Schwefelkohlenstoff in Tätigkeit gesetzt wird. Solche Fälle liegen namentlich bei der Bekämpfung von Bodeninsekten vor und bei der Desinfektion von kleinen Pflanzen oder von Pflanzenteilen, wie Rebholz, Früchte, Samen usw. in abgeschlossenen Räumen. In neuerer Zeit ist in dem Schwefelkohlenstoff ein Mittel zur Behebung der sogenannten Bodenmüdigkeit erkannt worden. Vereinzelt hat er auch als Jungizid Verwendung gefunden.

a) Vernichtung von Bodenschädigern.

Den Ausgangspunkt für die Nutzbarmachung des Schwefelkohlenstoffes als Mittel zur Reinigung des Bodens dürften wohl die Untersuchungen von Mouillefert über die Nebelausvertilgungsmittel bilden.

1. Vernichtung der Nematoden durch Schwefelkohlenstoff.

Kühn (B. 3. 89) untersuchte die Leistungen des Schwefelkohlenstoffes gegen die Nübenmematoden (*Heterodera schachtii*) und stellte dabei fest, daß mit einem Quantum von 50 kg Schwefelkohlenstoff in keinem Falle eine vollständige Entfernung der Nematoden zu erwirken ist. Um Erfolge zu erzielen, sind, wie ich nachgewiesen habe (Zb. Pfl. 5), größere Schwefelkohlenstoffmengen und zwar 400 g auf den Quadratmeter erforderlich. Eine Empfehlung des Schwefelkohlenstoffverfahrens gegen Nematoden ist deshalb auch nur dort am Platze, wo es sich darum handelt, Verseuchungen von geringerem Umfange in einem sonst gesunden Feldstück und mit ihnen die Gefahr des Übergreifens auf die gesunden Teile um jeden Preis zu beseitigen. Hierbei tritt die Kostenfrage in den Hintergrund. Das von mir eingeschlagene Verfahren hat folgenden Verlauf. Zunächst wird der nematodenkranke Teil rechtwinklig über das Kreuz auf 50 cm markiert.

An den Kreuzungsstellen sind mit einem ein fortkzieherartiges Gewinde tragenden Erdbohrer 20 cm tiefe Löcher zu graben und zwar einfach in der Weise, daß der Bohrer eingedreht und dann herausgehoben wird. Glattwandigkeit der Löcher ist nicht nötig, ja nicht einmal erwünscht, weil sie das seitliche Eindringen der Schwefelkohlenstoffgase in den Ackerboden erschwert. Aus dem nämlichen Grunde ist das Stoßen der Löcher mit dem Pflanzholz oder dem Pfahleisen unbedingt zu verwerfen. Am besten werden die Arbeiter in schräger Front angefaßt, weil sie bei gerader Linie sich gegenseitig leicht behindern. Sobald eine größere Anzahl von Löchern vorhanden ist, kann mit dem Einfüllen des Schwefelkohlenstoffes begonnen werden. Der letztere befindet sich am besten in einer verzinkten Milchkanne. Zwei mit einem genau 80 ccm Schwefelkohlenstoff fassenden, am Ende eines Stodes befestigten Schöpfnapfe versehene Arbeiter nehmen die Kanne zwischen sich, gießen einen Napf voll Schwefelkohlenstoff in das vor ihnen befindliche Loch und treten dasselbe dann mit dem Stiefelabsatz zu. Zweckmäßiger noch ist es, wenn jeder Arbeiter zwei Reihen Löcher bedient. Dort, wo Wasser in der Nähe vorhanden, und leicht zu beschaffen ist, empfiehlt es sich, die zugetretenen Löcher mit etwas Wasser zu überbrausen. Bei diesem Verfahren sind auf 1 a Bodenfläche 400 Löcher zu bohren und mit 40 kg Schwefelkohlenstoff zu beschießen. Der gegenwärtige Preis des Schwefelkohlenstoffes beträgt etwa 40 M für 100 kg, 1 a würde somit 16 M Kosten an Vertilgungsmittel verursachen. Nach Schribauy sind nur 1800 kg Schwefelkohlenstoff erforderlich auf den Hektar, um den Ackerboden von Nidertieren zu reinigen. Für die Nematodenvertilgung reicht dieses Quantum jedenfalls nicht aus.

Eine wichtige Voraussetzung für das Gelingen des von mir empfohlenen Vertilgungsverfahrens ist die Berücksichtigung zweier Umstände. Einmal muß der Boden eine derartige mechanische Beschaffenheit aufweisen, daß die Schwefelkohlenstoffdämpfe in alle Schlupfwinkel des Erdreiches eindringen können. Am besten entsprechen dieser Anforderung die sandigen und die humosen Lößböden, am wenigsten die Kalk- und Tonböden. Letztere können einigermaßen geeignet für das Schwefelkohlenstoffverfahren gemacht werden durch vorheriges Aufwühlen des Bodens. Eine zweite Forderung für das gute Gelingen besteht in der Wahl des richtigen Zeitpunktes. Heterodera schachtii legt beim Herannahen der kälteren Jahreszeit ein dickeres, stark chitinisirtes gegenüber äußeren Einflüssen mit erhöhter Widerstandsfähigkeit ausgestattetes Winterkleid an. Während der sommerlichen Monate ist sie viel weniger gut gegen Einwirkungen von außen her geschützt. Wenn irgend möglich, soll deshalb die Heterodera-Bekämpfung mit Schwefelkohlenstoff bald nach der Ernte des Wintergetreides oder noch besser im Juli-August, sobald als sich in den Zuckerrüben die charakteristischen Nematodenstellen bemerkbar machen, ausgeführt werden. Auch eine Vereinigung des Kühn'schen Fangpflanzenverfahrens mit der Schwefelkohlenstoffvertilgung kann unter Umständen am Platze sein, beispielsweise dann, wenn die Nematodenvernichtung in den Stoppeln von Winterweizen oder Roggen vorgenommen werden soll. In diesem Falle lassen sich die vorhandenen Rübenälchen durch Aussaat von Sommerrüben, wie sie bei der Kühn'schen Methode vorzunehmen ist, in ihren empfindlichsten Zustand

überführen. An die Stelle der mechanischen Vertilgung mit Pferdehacke und Krümmer würde das Unterpflügen der Rübenpflanzen unter Anwendung des Vor Schneiders und hieran anschließend die Schwefelkohlenstoffbehandlung zu treten haben. Die Ergebnisse, welche ich mit dem Schwefelkohlenstoff gegen die Rüben nematoden erzielt habe, sind ausnahmslos sehr günstige gewesen.

2. Die Vernichtung der Reblaus (*Phylloxera vastatrix*).

Noch gegenwärtig wird in den Staaten, welche an der Reblausvernichtung, dem sogenannten Extinktionsverfahren, festhalten (Deutschland, Österreich, Italien und die Schweiz) für diesen Zweck der Schwefelkohlenstoff verwendet. Das dabei verfolgte Verfahren besteht im wesentlichen in einer Behandlung des verseuchten Nebengeländes, nach dem soeben bei der Nematodenvernichtung gekennzeichneten Vorgehen.

Das Extinktionsverfahren hat den Nachteil, nicht nur die Reblaus, sondern auch den Weinstock zu vernichten. Für die Fälle, in welchen die Erhaltung des Rebstockes gewünscht wird, tritt deshalb das sogenannte Kulturalverfahren an seine Stelle, d. h. es werden rund um die Stöcke nur so geringe Dosen Schwefelkohlenstoff in den Boden eingespritzt, daß die Reben nicht wesentlich dabei leiden, die Rebläuse aber für einige Zeit in ihrer schädigenden Tätigkeit geschwächt werden. Diese Deutung der mit dem Kulturalverfahren verbundenen Wirkung halte ich nicht für unbedingt zutreffend. Es ist sehr wohl möglich, daß der Erfolg dieser kleinen Mengen Schwefelkohlenstoff auf den nämlichen Vorgängen beruht, welche sich bei der Behebung der Bodenmüdigkeit durch Schwefelkohlenstoff abspielen. Den Einfluß auf das Wurzelsystem der Rebe hat Boiteau (C. r. h. 1879. 895)

studiert. Danach zerstören Dosen von 6–10 g alle Wurzelteile im Umkreis von 10 cm von der Einspritzstelle, indessen nur solche, welche sich 20 cm und tiefer unter der Erdoberfläche befinden. Das Kulturalverfahren ist dort angebracht, wo die Absicht besteht, sehr wertvolle, dabei aber reblausverseuchte Weinberge möglichst lange noch bei befriedigender Ertragsfähigkeit zu erhalten. Zur Abmessung und gleichzeitig zur Einführung des Schwefelkohlenstoffes in den Boden bedient man sich in diesem Falle eines Spritzpfahles. Gewöhnlich werden um jeden Rebstock 4 Einstiche in der obenstehenden Anordnung vorgenommen und pro Stichstelle 6–7 ccm Schwefelkohlenstoff eingespritzt. Sollen die Pflanzen erhalten bleiben, so müssen die Löcher mindestens 25 cm Abstand von den letzteren haben.

Abb. 4. Anordnung der Einspritzlöcher beim Kulturalverfahren.

+ = Weinstock, o = Spritzlöcher.

Ungeeignet für die Behandlung mit Schwefelkohlenstoff sind tonige, wenig durchlässige, bindige Böden, sowie flachgründiges Land mit undurchlässigem Untergrund. Je höher die Bodenfeuchtigkeit, desto geringer die Schwefelkohlenstoffwirkung.

3. Sonstige Bodeninsekten.

Unter den bodenbewohnenden Insekten eignet sich auch der Engerling (*Melolontha vulgaris*) zur Bekämpfung vermittlels des Schwefelkohlenstoffes, namentlich dort, wo der Schädiger massenweise auftritt. Die beste Zeit zur Anwendung ist der Spätsrübling, etwa von Mitte Mai ab. Die Einführung des Mittels früher vorzunehmen, ist nicht ratsam. In Maisäfersflugjahren soll damit sogar bis Anfang Juli gewartet werden. Einen vollständigen Erfolg auf Wiesen erzielte Vaucher (Schweizer. landw. Centralblatt XI. Nr. 22.) bei Anwendung von je 50 g Schwefelkohlenstoff pro Quadratmeter. Olbrich empfiehlt mit dem Pflanzholz pro Quadratmeter 6—8 Löcher auf 18—20 cm Tiefe in den Boden zu stoßen und in jedes Loch 2 1/2 g Schwefelkohlenstoff zu bringen. Den letzteren füllt er in Gelatinekapeln, so daß erst nach dem Aufweichen der gelatinösen Hülle im Boden der Schwefelkohlenstoff frei wird und zur Wirkung kommt. Diese Kapeln gestatten zweifelsohne ein sauberes, verlustloses Arbeiten, verteuern aber auch gleichzeitig das Verfahren ganz bedeutend. Für den Feldgebrauch erscheint das Olbrichsche Verfahren nicht geeignet.

Der Kürbisrankenbohrer, *Melittia ceto* Westw. und der Melonenbohrer, *Eudiopis hyalinata* L., ist nach J. Cook (Bull. 14 D. E. 25. 26) vermittlels Schwefelkohlenstoff, leicht zu vernichten, wenn Löcher 2—3 Zoll neben die Hauptwurzel der Pflanzen gestoßen, mit einem Fingerhut voll des Mittels beschickt und alsbald mit dem Fuße fest zugetreten werden.

In ganz ähnlicher Weise lassen sich die Larven von *Fidia viticida* (am Weinstock) vernichten. Nach Targioni-Tozzetti (St. sp. 1889. 147; B. G. 1889. 485) erwies sich eine Gabe von mindestens 30 g Schwefelkohlenstoff auf 1 qm als wirksam gegen die verschiedenen Drahtwurmartcn (*Athous*, *Agriotes*, *Corymbites*, *Drasterius* usw.).

Nach den Beobachtungen von Vermorel (*Emploi du Sulfure de Carbone en Horticulture* 1901) bildet für die Maisäfervernichtung nicht das Frühjahr und der Sommer, sondern gerade die Zeit vom November bis März den geeignetsten Zeitpunkt zur Anwendung des Schwefelkohlenstoffes. Als anzuwendende Mengen werden 30 g auf den Quadratmeter, und sofern der Boden bepflanzt ist, eine einmalige Dosis von 20 ccm oder eine zweimalige von je 15 ccm für ausreichend bezeichnet.

b) Schwefelkohlenstoff gegen oberirdisch lebende Insekten.

Als Desinfektionsmittel für Pflanzenteile, Früchte, Samen usw. hat der Schwefelkohlenstoff eine weite Verbreitung erlangt. Namentlich benutzen ihn auch die Hafen- und Inlandszollbehörden zur Entseuchung von eingeführten Pflanzen und Pflanzenteilen. Üblicherweise erfolgt die letztere im Desinfektionskasten, einer Vorrichtung, welche das Entweichen der Schwefelkohlenstoffdämpfe in die umgebende

Luft verhindert (Abb. 5 u. 6). In ganz ähnlicher Weise kann die Vernichtung von Insekten, welche in den Samen ihren Sitz haben, erfolgen, z. B. die der verschiedenen Brucharten in Erbsen und Bohnen. An Stelle des Desinfektionskastens kann auch eine einfach schließende Tonne, ein alter Maisbottich, eine Wasserfufe usw. benutzt werden. Nachdem das zu säubernde Saatgut in geschicktem Zustande in den betreffenden Behälter gebracht worden ist, wird oben auf die Säcke eine flache Schüssel mit Schwefelkohlenstoff gestellt und das Ganze sofort luftdicht abgeschlossen. Eine 24stündige Einwirkungsdauer reicht gewöhnlich vollkommen zur Abtötung der in den Samen befindlichen Schädiger aus. Wegen der Feuergefährlichkeit des Schwefelkohlenstoffes soll dieses Verfahren immer nur im Freien vorgenommen werden. Auf ein 150 l fassendes Gefäß, welches etwa 135 kg Erbsen aufzunehmen vermag, sind etwa 100 g

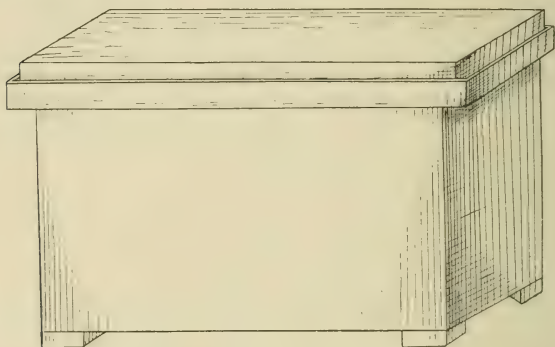


Abb. 5. Desinfektionskasten.

= 80 ccm Schwefelkohlenstoff zu verwenden. Letzterer eignet sich auch zur Vernichtung der in den Nüssen von *Carya*, *Corylus* und *Castanea* sitzenden *Balaninus*-Larven. Chittenden (Circ. 99. B. E) hat mit 32 g CS_2 auf 36 l Raum bei 16stündiger Räucherung sehr günstige Ergebnisse erzielt.

Die Beziehungen der Schwefelkohlenstoffgase zur lebenden Pflanze sind noch nicht hinlänglich klargestellt. Versuchen, welche Moritz (M. B. A. 3. 1902. 103) zur Ausfüllung der bestehenden Lücken anstellte, ist Nachstehendes zu entnehmen.

Es bleiben völlig unbeschädigt:

- 12,7—16,5 g CS_2 auf 114,7 l Luftraum bei 12,5—14,8°: *Campanula spec.*,
Ledum palustre, *Primula pubescens*, *Pelargonium spec.*, *Fuchsia spec.*,
Gnaphalium, *Geranium*, *Cheiranthus*, *Arabis*, *Myosotis*. *Viola*, *Bellis*.
 24,2 g, 60 Minuten, 14,0—15,4°: *Bellis perennis*, *Myosotis*.
 27,9 g, 70 Minuten, 17,4—19°: *Draba verna*, *Capsella b. p.*, *Crepis biennis*,
Leucanthemum spec., *Plantago lanceolata*, *Senecio*.

30,2 g, 60 Minuten, 21,4—22,8°: *Campanula medium*, *C. persicifolia*, *Geranium* in Töpfen.

12,2—61,9 g CS_2 auf 100 l bei 12,9—24,8°, 30 Minuten bis 4 Stunden: Fichte, Tanne, Obstmildlinge.

Älteren Versuchen, welche Moriz in Gemeinschaft mit Ritter (B. G. 1895. 503) ausführte, ist noch folgendes zu entnehmen:

Wurzelreben erleiden keinerlei Nachteile, wenn sie im Monat März bei 20° C. nicht länger als 120 Minuten, bei 25° C. nicht länger als 90 Minuten mit Schwefelkohlenstoffdämpfen behandelt werden. Unbewurzelte Setzlinge sind erheblich widerstandsfähiger. Sie können bei 20—25° C. bis zu 120 Minuten lang, bei 30° C. bis zu 80 Minuten ohne Schädigung behandelt werden.

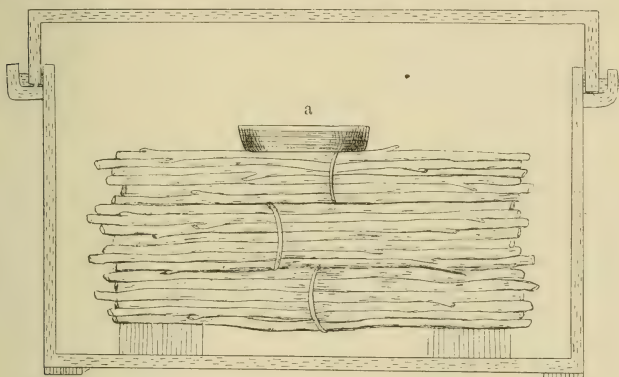


Abb. 6. Desinfektionskasten im Durchschnitt; bei a die Schwefelkohlenstoffschale.

Auch als Ersatzmittel für das seiner hohen Giftigkeit wegen in Europa wenig geschätzte Blausäuregas hat der Schwefelkohlenstoff in neuerer Zeit Aufnahme gefunden. Als solches eignet es sich aber schon deshalb nicht, weil seine Gase im Gegensatz zum Blausäuregas spezifisch schwerer als die Luft sind und dementsprechend keine Neigung zum Emporsteigen entwickeln. Außerdem bleibt noch zu berücksichtigen, daß der Schwefelkohlenstoff etwa sechsmal langsamer wirkt, als das Blausäuregas. Im Zeltträucherungsverfahren gegen *Aspidiotus perniciosus* an Stelle des Blausäuregases verwendet, zeigte der Schwefelkohlenstoff bei Versuchen von Britton (Jahresb. Connecticut. 1907. 270) eine verschiedenartige Wirkung. Erfolgte die Verdunstung bei gewöhnlicher Temperatur, so ließen 300 g CS_2 auf 2,8 ccm Raum mit einstündiger Wirkung 19,2% der Schildläuse am Leben. Bei höherer Temperatur verdunsteter Schwefelkohlenstoff tötete 97,7% der Läuse. 600 g CS_2 für 2,8 ccm Raum, Erhitzung

des Mittels und einstündige Wirkung vernichtete zwar sämtliche Läuse, bedingte zugleich aber die Möglichkeit einer Beschädigung der geräucherten Bäume.

Bei Versuchen von Coquiliet (I. L. 6. 176) zur Vertilgung der Schildläuse auf Rimonenbäumen befandete der Schwefelkohlenstoff eine ungenügende Wirksamkeit.

Smith (I. L. 7. 108) empfiehlt folgende für die Vertilgung von Blattläusen auf niedrigen Gewächsen bestimmte Bekämpfungsweise. Neben die Pflanze ist ein kleines Gläschen oder Schälchen mit 2—5 g Schwefelkohlenstoff zu stellen und hierauf die ganze Pflanze mit einer Glasbüchse, einer Blechbüchse oder einem zu diesem Zwecke angefertigten Zeltchen von Kleinwand zu bedecken. Sämtliche Blattläuse gehen hierbei innerhalb einer Stunde zugrunde. Je kühler die Witterung, desto sicherer ist auf Erfolg von diesem Verfahren zu rechnen.

c) Vernichtung höherer Tiere durch Schwefelkohlenstoff.

Eine erhöhte Bedeutung hat der Schwefelkohlenstoff in neuerer Zeit als Mittel zur Vertilgung selbstschädlicher Nagetiere namentlich von Hamstern und wilden Kaninchen erhalten. Für Mäuse eignet er sich weniger. Zahlreiche Verfahren sind für diesen Zweck in Vorschlag gebracht worden. Das einfachste unter ihnen ist das beste. Es hat nachfolgenden Verlauf.

Unmittelbar nach Überntung des betreffenden Feldstückes wird eine Kette von Arbeitern oder auch Kindern über dasselbe hinweggeschickt. Dieselben haben jedes in ihren Gesichtskreis kommende Hamsterloch zu schließen und durch einen Zweig oder auf sonst geeignete Weise zu kennzeichnen. Am nachfolgenden Tage übergehen diese Arbeiter am besten wieder in der nämlichen Anordnung und ausgerüstet mit einer Kanne Schwefelkohlenstoff, einem Schöpfnapf von etwa 40 ccm Fassungsraum, einem Spaten sowie einer Anzahl Fegen aus Packpapier nochmals das Feld. Sie schütten in jedes geöffnete Loch einen Napf voll Schwefelkohlenstoff, bedecken das Loch mit einem Fegen Packpapier und schütten auf dieses einige Spatenstiche voll Erde. Die Kennzeichen bleiben an ihrem Orte. Einige Tage danach werden von 2 oder 3 Arbeitern die markierten Stellen einer erneuten Durchsicht unterzogen. Finden sich geöffnete Löcher hierbei vor, so muß eine nochmalige Einfüllung von Schwefelkohlenstoff in dieselben erfolgen. Mißerfolge beruhen gewöhnlich darauf, daß der Hamster „vorgebaut“, d. h. seine Kammern nach außen hin durch Erde verstopft hat, weshalb ihn die Schwefelkohlenstoffdämpfe nicht erreichen konnten. An kühlen Tagen kommt es vor, daß der Hamster zum Schutze gegen das Eindringen der kalten Luft vorbaut. Es empfiehlt sich deshalb, warme Tage für die Hamstervertilgung nach dem Schwefelkohlenstoffverfahren auszuwählen. Aus dem nämlichen Grunde eignet sich das Frühjahr nicht recht für derartige Arbeiten. Im Frühjahr ist auch noch die langsame Vergasung des Vertilgungsmittels von Nachteil.

Bei der Kaninchenvertilgung wird in entsprechender Weise verfahren. Bei *Spermophilus citellus* erzielte Bajor (Röytel 1892. 538) mit 10 g Schwefelkohlenstoff pro Loch günstige Ergebnisse. Borghi (Z. f. Pfl. 1895. 356) hat hinsichtlich der Mäuse die Beobachtung gemacht, daß selbst in hartem, ausgedorrttem Boden glänzende Erfolge mit dem Schwefelkohlenstoff zu erzielen

waren, wenn um die Mäusebaue in einer Entfernung von 75 cm Löcher gestoßen und mit je 20 g des Mittels angefüllt wurden. Empfehlenswert ist dieses sehr zeitraubende Verfahren gleichwohl nicht.

d) Die Verwendung des Schwefelkohlenstoffes als Fungizid.

Einige der vorliegenden Beobachtungen lassen für die Annahme Raum, daß der Schwefelkohlenstoff auch zur Verhütung von Pilzkrankheiten Verwendung finden kann. Allerdings dürfte er hierbei nicht immer als regelrechter Pilztöter wirken, sondern indirekt dadurch, daß er die Wachstumsverhältnisse der Pflanze günstiger gestaltet. Nicht anders wohl sind die beiden nachfolgenden Wahrnehmungen zu erklären. Brunchorst (Jahresb. Bergen Museum. 1886. 231) erkannte in dem Schwefelkohlenstoff ein Mittel zur Bekämpfung der Kohlhernie (*Plasmodiophora brassicae*). Unter 100 Kohlpflanzen aus Boden, dem Schwefelkohlenstoff zugeführt worden war, befanden sich 2 unter solchen aus gewöhnlichem Boden 80 kranke Individuen. Ein Seitenstück hierzu lieferte Jensen (Z. f. Pfl. 1901. 305). Durch eine Behandlung des Bodens mit Schwefelkohlenstoff (25 und 50 ccm pro Pflanze) erreichte er, daß die Erkrankungsziffer bei Tabak (*Phytophthora*) von 76,4 auf 45,8 und 60,5% zurückging.

Als Weizmittel gegen den Haferbrand von Clinton (Bull. Nr. 57 Illinois.) verwendet, vermochten 175 CS₂ auf 100 l Hafer keine befriedigende entzündende Wirkung auszuüben. Übereinstimmende Ergebnisse erzielte Wheeler (Bull. Nr. 89 Süddakota) bei stinkbrandigem Weizen. Günstige Leistungen hatte dahingegen Delacroix (C. r. h. Bd. 131. 1900. S. 961) gegenüber *Fusarium dianthi* zu verzeichnen. Mit Schwefelkohlenstoffdämpfen erfüllte Luft tötete bei 15" die Luftkonidien des Pilzes innerhalb 7 und die Chlamydosporen innerhalb 12 Stunden. Eine zweimalige Behandlung des Bodens mit je 240 g CS₂ vernichtete sämtliche Entwicklungsstände von *Fusarium*.

e) Verdünnungen und Verstärkungen des Schwefelkohlenstoffes.

Durch die Vermischung des Schwefelkohlenstoffes soll je nachdem eine bessere Verteilung der Gase im Boden oder auch eine Steigerung der Wirksamkeit und damit zugleich eine Verbilligung erzielt werden. Als Mittel für diesen Zweck dienen gewöhnliche billige Fette oder Öle, Alkohol sowie Seifenlaugen. Mit Fettstoffen und Alkohol liefert der Schwefelkohlenstoff Lösungen, mit der Seifenlauge Emulsionen.

Gegen *Lopus albomarginatus* (Klg.) Fieb. auf Weinreben wurde eine Mischung von 25 Raumteilen CS₂, 10 Teilen Äther und 65 Teilen Alkohol empfohlen. Zahlreiche Versuche wurden auch mit einem Vaselinezusatz unternommen, im großen und ganzen aber ohne rechten Erfolg. Vermorel (Z. f. Pfl. 1893. 100) stellte fest, daß unter sonst gleichen Umständen 20 g reiner Schwefelkohlenstoff alle Nebeläule tötete, 25 g vaselinierter Schwefelkohlenstoff jedoch ohne ausreichenden Erfolg blieben. Zu ganz gleichen Ergebnissen gelangte Tossinet (ebendasselbst). Im Gegensatz hierzu wollen Meunier und Cazeneuve mit derartigen Gemengen günstige Erfahrungen gemacht haben. Letzterer mischte Vaseline mit Schwefelkohlenstoff entweder im Verhältnis von 50 : 50 oder von 33' : 66' und brachte die Mischung in Löcher, welche 10—15 cm von der Rebe entfernt

in den Boden gestoßen wurden. Meunier (I. L. 4. 288) behauptet, daß ein Vaselinezusatz die Verdunstung des Schwefelkohlenstoffes verlangsamte. Dem widersprechen jedoch Marion und Gastine (C. r. h. 1891. 513). Sie fanden u. a., daß Mischungen aus schweren Ölen und Schwefelkohlenstoff bis zu 15% von dem letzteren zurückhalten; außerdem stellten sie noch fest, daß aus einem Gemisch, welches mehr als 50% Schwefelkohlenstoff enthält, die Verdunstung ebenso stark ist wie bei reinem Material.

Für die Überführung des Schwefelkohlenstoffes in eine Emulsion sind zahlreiche Vorschriften herausgegeben worden. Im allgemeinen beschädigten die probeweise zur Verwendung gelangten Mischungen, sofern sie hinlängliche insektizide Wirkung besaßen, das Laub. Namentlich galt das von der mit alkoholischer Seifenlösung hergestellten Emulsion. Vorläufig besteht deshalb keine Aussicht darauf, daß die Schwefelkohlenstoffemulsionen für pflanzentherapeutische Zwecke allgemeine Aufnahme finden. Seinerzeit haben namentlich italienische Forscher sich mit den letzteren beschäftigt. Targioni-Tozzetti und Del Guercio (St. sp. 1887) haben mehrere Vorschriften aufgestellt, u. a. die folgenden:

Vorschrift (31):	Schwefelkohlenstoff . . .	2 l
	Seife	1 kg
	Wasser	97 l

Durch diese Mischung wurden die Raupen von *Hyponomeuta malinellus* ohne Schaden für den Pflaumenbaum getötet.

Beim Ersatz der wäßrigen Seifenlösung durch alkoholische muß mit der Verbrennung der jüngeren Blätter gerechnet werden. Eine vorsichtige Verwendung derartiger Emulsionen ist deshalb angezeigt. An und für sich wirken sie gegen die Insekten besser wie die einfache wäßrige Emulsion.

Vorschrift (32):	Schwefelkohlenstoff . . .	1,2 kg
	Alkohol	1 "
	Schmierseife	1 "

Vor dem Gebrauch ist ein Teil dieser Vorrats-Emulsion mit 25—50 Teilen Wasser zu verdünnen.

Von dieser Brühe berichtet Verleje (R. P. 1. 225), daß weder eine 2-, noch eine 3- und 4prozent. Konzentration die Larven des Heu- und Sauerwurmes (*Conchylis*) zu vernichten imstande war. Stärkere Konzentrationen beschädigten aber bereits die Weinstöcke. Ebenso erwies sich nach Dufour (Destr. du ver de la vigne) eine Mischung von 1 kg Schwefelkohlenstoff auf 100 l 3prozent. Seifenwasser als nicht ausreichend gegen *Conchylis*.

Eigene Versuche, welche ich mit Schwefelkohlenstoffemulsion gegen Nüben-nematoden (*Heterodera schachtii*) ausführte, lehrten, daß reiner Schwefelkohlenstoff bessere Ergebnisse liefert als der mit Seife vermischte. Nach allem scheint es ratsam zu sein, den Schwefelkohlenstoff unvermischt zu verwenden.

Die Behebung der Bodenmüdigkeit durch Schwefelkohlenstoff.

Als erster scheint Girard auf die Tatsache hingewiesen zu haben, daß der Schwefelkohlenstoff die Fähigkeit zur Behebung der sogenannten Boden-

müdigkeit besitzt. In der Folge hat Oberlin (Bodenmüdigkeit usw.) durch weitere Versuche die Richtigkeit der Girardschen Beobachtungen bestätigt. Behrens (Wochenblatt Baden 1896. Nr. 17) zeigte, daß zwiebelmüder Boden durch Behandlung mit Schwefelkohlenstoff wieder ertragsfähig für Zwiebel gemacht werden kann, wobei er zugleich die Vermutung aussprach, daß die sich bemerkbar machende günstige Wirkung nicht allein auf der Abtötung der im Boden vorhandenen tierischen oder pflanzlichen Parasiten beruhen kann. Im übrigen läßt er die Frage nach der Wirkungsursache aber offen. Eine Antwort auf dieselbe versuchte Koch (N. D. Z. G. Nr. 40) zu geben. Er machte die Wahrnehmung, daß der CS_2 nicht nur auf müdem Boden, sondern auch in durchaus normal tragendem Lande ertragssteigernd wirkt und gelangt dazu, diesen Vorgang auf eine Reizwirkung zurückzuführen. Von anderer Seite ist dem Schwefelkohlenstoff die Vernichtung wachstumswidriger Bodenbakterien und von dritter Hand eine rein düngende, durch den Übergang des Schwefelkohlenstoffes in Schwefelsäure vermittelte Wirkung zugeschrieben worden. Sämtliche Erklärungen können nicht befriedigen.

Als Beispiel für die Wirkungsweise des CS_2 gegenüber der Bodenmüdigkeit seien die Versuche von Behrens angeführt. Auf einer Fläche von rund 10 qm wurden vor Winter im 50 cm-Berband 40 cm tiefe Löcher (4 Löcher auf 1 qm) gestoßen, mit 100 bzw. 200 bzw. 300 ccm Kohlenstoff angefüllt und wieder verschlossen. Die im nächstfolgenden Jahre erzielte Ernte betrug

10 qm unbehandelt	14 kg Zwiebel
10 „ 4 Löcher auf 1 qm mit je 100 ccm CS_2	22 „ „
10 „ 4 „ „ 1 „ „ „ 200 „ „	22 „ „
10 „ 4 „ „ 1 „ „ „ 300 „ „	26 „ „

Ammoniak, Liquor ammonii caustici.

Die reine Ammoniakflüssigkeit hat als Vertilgungsmittel keine Bedeutung erlangt. Dahingegen ist das einen beträchtlichen Prozentsatz dieses Stoffes enthaltende Gaswasser der Leuchtgasfabriken wiederholt, namentlich in Frankreich, als ein angeblich sehr brauchbares Mittel bezeichnet worden. Weit häufiger gelangt das Ammoniak als Hilfsstoff zur Verwendung.

Innere Verwendung.

Galloway (J. M. 7. 195) suchte durch Verabreichung von 2 l Ammoniakflüssigkeit auf eine 20 Fuß lange Reihe Winterweizen von letzterem den Rost abzuhalten, indessen gänzlich ohne Erfolg.

Außerliche Verwendung.

Zu Anfang der 90er Jahre des verflossenen Jahrhunderts behauptete Willot (J. s. 1890. Nr. 51) in dem ammoniakhaltigen Gaswasser der Leuchtgasfabriken ein absolut tödliches Mittel für die Nübennematoden (*Heterodera schachtii*) entdeckt zu haben. Diese Behauptung ist von ihm im Laufe der Jahre beständig wiederholt, indessen niemals durch die Ergebnisse einwandfreier Versuche bewiesen worden. Versuche, welche ich mit dem Stoffe auf nematodenführendem Lande unternahm, ergaben die Tatsache, daß durch das Gaswasser

eine Vernichtung des genannten Schädigers nicht zu erzielen war. In jüngster Zeit haben sich Strohmeyer und Stift (D. Z. Z. 1895. 984) der verdienstvollen Aufgabe unterzogen, eine nochmalige, eingehende Prüfung des Gaswassers als Nematizid vorzunehmen. Die Versuche von Stift führten zu dem Ergebnis, daß „reines Ammoniak in der Konzentration des Gaswassers selbst in Mengen von 70 ccm auf 600 qcm, d. i. 116 hl pro Hektar, die im Ackerboden vorhandenen Nematoden nicht zu zerstören vermag“. Da die sonst noch im Gaswasser enthaltenen Stoffe, besonders die Rhodanverbindungen, ebenjowenig schädlich auf die Nematoden einwirken, dabei aber dem Pflanzenwuchs nachteilig sind, folgert Stift ganz mit Recht, daß das Gaswasser zur Vernichtung von Rüben- nematoden nicht nur vollständig unbrauchbar ist, sondern unter Umständen sogar unberechenbaren Schaden auf dem Felde bringen kann. Demgegenüber erscheinen die in ein mysteriöses Dunkel gehüllten Entgegnungen von Willot als belanglose Demonstrationen. Ebenso verliefen die Versuche von Coquillett (I. L. 6. 176) mit Ammoniakgas gegen die Schildläuse erfolglos. Etwas günstiger urteilt Steglich (Z. L. Z. 1893. 250) über das Ammoniakwasser. Er bediente sich gegen *Jassus sexnotatus*, die Zwergzikade, eines Gemisches von folgender Zusammensetzung: Vorschrift (33):

Gaswasser	100 l
Schmierseife	2 kg
Wasser	100 l

Auf 1 qm Land sind 2 l der Brühe zu verstäuben. Infolge seiner überaus wechselvollen Zusammensetzung darf das Gaswasser nur mit großer Vorsicht verwendet werden.

Eine ammoniakhaltige Brühe empfiehlt Sorauer (Z. f. Pfl. 1893. 207) gegen die Zwergzikade. Für dieselbe lautete die

Vorschrift (34):	Gewöhnlicher Ammoniak .	3 kg
	Schmierseife	3 "
	Wasser	100 l

Die Schmierseife ist in dem Wasser aufzulösen. Kurz vor der Ingebrauchnahme der Brühe ist der Ammoniak hinzuzufügen.

Überbrausung der von den Zwergzikaden befallenen Getreidefelder usw.

Von Seite eines Ungenannten (Z. f. Pfl. 1894. 337) ist diese Mischung bei einem im Sommer 1894 erfolgten Auftreten des vorerwähnten Schädigers in Anwendung gebracht worden, jedoch ohne irgend welchen Nutzen.

Je nachdem besitzt die Ammoniakflüssigkeit des Handels einen sehr verschiedenen Ammoniakgehalt. Die mit Ammoniak hergestellten Vorschriften sind deshalb nur dann brauchbar, wenn sie eine Angabe über das spezifische Gewicht des letzteren enthalten.

Schwefelammonium, $(\text{NH}_4)_2\text{S}$.

Mit einer Mischung nach der

Vorschrift (35):	Schwefelammonium	2—3 kg
	Schmierseife	2 "
	Wasser	100 l

erzielte Fuhr (Weinbau u. Weinhandel 1910. 275) befriedigende Ergebnisse gegen die Raupen von *Conchylis* und *Eudemis*.

Ein erheblicher Übelstand des Mittels besteht darin, daß es die metallenen Teile der Spritzen angreift.

Salpetersäure, HNO_3 .

Die Salpetersäure scheint ein ziemlich starkes Gift für die Sporen von Schmarogerpilzen zu sein. Hitchcock und Carleton (Versuchstation Kansas. Bull. 38) fanden, daß eine verdünnte Salpetersäure von 68:10000 bei einer Wirkungsdauer von 24—26 Stunden die Keimkraft der Uredosporen von *Puccinia coronata* völlig vernichtet. Eine Verdünnung von 68:100000 vermochte dieses jedoch nicht mehr.

Phosphor.

Der Phosphor ist ein heftiges Magengift. Seine Giftigkeit und leichte Entzündlichkeit sind der Grund, weshalb er sich als Vertilgungsmittel nicht allgemein einzubürgern vermocht hat. Gegenwärtig wird er fast nur noch zu Giftködern gegen Nagetiere, sowie gegen einige in Schlupfwinkeln wohnende Insekten wie die Maulwurfsgrille (*Gryllotalpa vulgaris*), Ameisen, *Periplaneta orientalis* in Treibhäusern usw. verwendet. Die eingangs erwähnten Eigenschaften des Phosphors lassen den Bezug derartiger Köder, Pillen und Latwergen im gebrauchsfertigen Zustande angezeigt erscheinen.

Phosphorwasserstoff, PH_3 .

Der Phosphorwasserstoff, ein farbloses, nach Zwiebel duftendes, bei 60° entzündliches Gas, steht in seiner Wirkung auf Insekten hinter dem Blausäuregas und dem Schwefelkohlenstoff zurück, weshalb ein praktisches Bedürfnis für seine Ingebrauchnahme nicht eigentlich vorliegt. Seine Darstellung erfolgt am einfachsten aus Kalziumphosphür (*Calcium phosphoratum*), einer grauen, auf Zusatz von Wasser unter Flammerscheinung Phosphorwasserstoff abgebenden Masse. Von Mouillefert wird angegeben, daß die unter einer Glasglocke befindlichen Rebläuse (*Phylloxera vastatrix*) durch PH_3 im Laufe weniger Stunden getötet werden, daß letzteres im Boden aber (60 g Ca_2P_2 auf 1 qm) infolge seiner mangelhaften Verbreitungsfähigkeit nur unzulängliche Leistungen verrichtet. In einer Atmosphäre mit 1% PH_3 unterliegt die Reblaus erst nach einem 14 stündigen Aufenthalte in derselben. Etwas günstiger spricht sich Rosler über Phosphorwasserstoff aus. Gleichwohl bleibt die Tatsache bestehen, daß Blausäure und Schwefelkohlenstoff ihm überlegen sind. An diesem Urteil dürfte auch nichts geändert werden, wenn die Darstellung des PH_3 aus Phosphocarbür, wie Chuard (Chr. a. 1897) es getan hat, erfolgt. In diesem Falle entsteht neben dem Phosphorwasserstoff auch noch Acetylen. Letzteres ist aber, wie weiter unten gezeigt wird, selbst ein recht wenig wirksames Insektizid.

Borsäure, H_3BO_3 .

Constantin und Dujour (R. B. 1893. 497—514) haben festgestellt, daß eine 2prozent. Borsäure ohne genügende Wirksamkeit gegen die Molekrankheit der Champignons ist.

Tetrachlorkohlenstoff (Tetrachlormethan), CCl_4 .

Der im Handel auch unter der Bezeichnung Carboneum tetrachloratum gehende Tetrachlorkohlenstoff hat erst in jüngster Zeit Aufnahme unter die pflanzenpathologischen Bekämpfungsmittel gefunden und zwar als Ersatzmittel für den Schwefelkohlenstoff. Das Mittel stellt eine farblose, leicht schillernde, in Alkohol und Äther lösliche, mit Seifenlauge Emulsionen eingehende, bei 77° C. siedende schwere Flüssigkeit von der Dichte 1,632 dar.

Kohlenoxyd, CO .

Dieses beim Menschen so häufig Vergiftungen mit tödlichem Ausgange hervorruhende Gas erwies sich bei Versuchen, welche Coquillet (I. L. 6. 176) als ungeeignet zur Bekämpfung von Schildläusen.

Kohlendi oxyd, CO_2 .

Die Kohlenäure besitzt die Eigenschaft, niedere Tiere, wie Wespen, Fliegen, Mücken, Mückenlarven usw., ziemlich schnell in einen todenähnlichen Zustand zu versetzen. Bei Versuchen mit Stubenfliegen habe ich die Wahrnehmung gemacht, daß dieselben unter dem Einflusse von Kohlenäure fast augenblicklich ihre Bewegungsfähigkeit verlieren, daß sie aber nach der Zurückführung in gewöhnliche Luft sehr bald wieder aufleben. Ja selbst nach wochenlangem Verweilen in einer Kohlenäure-Atmosphäre können sie, nach Übertragung in gewöhnliche Luft, ihre volle Lebensfähigkeit wieder zurückgewinnen. Bei Conchylis-Larven machte Dufour (Destruct. du ver de la vigne. Lausanne 1893, S. 6) ähnliche Wahrnehmungen. Bei einer Wirkungsdauer bis zu 5 Minuten erholten sich die Raupen wieder, erst wenn die Kohlenäure 10 Minuten lang gewirkt hatte, blieben sie dauernd erstarrt.

Von Jancke (Orchis, Beilage zur Gartenflora. 1911. 32) wurde die CO_2 als Mittel zur Vertilgung von Trauermückenlarven in den Orchideen-Ausfaatöpfen empfohlen. Die Töpfe sind in ein größeres Gefäß einzustellen, alsdann ist in letzteres Kohlenäure einzuleiten, solange bis das Erlöschen eines Zündholzes die vollkommene Füllung des großen Behälters mit CO_2 anzeigt. Alsdann wird der Behälter mit einem Deckel, einer Glascheibe usw. gut zugedeckt, und einige Stunden lang sich selbst überlassen. Die Pflänzchen sollen dabei nicht leiden, die Larven aber zugrunde gehen. Wegen verschiedene Arten Schildläuse vermochte Coquillet (I. L. 6. 176) mit dem Kohlenäuregas keinerlei Erfolg zu erzielen.

Blausäure, HCN .

Die Blausäure, ein farbloses, nach Bittermandelöl riechendes Gas ist ein ausgezeichnetes Atmungsgift, dessen Verwendung namentlich in den Obstbau

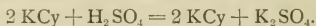
treibenden Gegenden der Vereinigten Staaten einen erheblichen Umfang gewonnen hat. Im Gegensatz zum Schwefelkohlenstoff besitzt das Blausäuregas eine um 7% geringere Schwere wie die Luft und infolgedessen die Eigenschaft emporzusteigen. Hierdurch macht es sich in ganz besonderem Maße zur Vertilgung von solchen Insekten geeignet, welche ihren Sitz an der Pflanze in größerer Höhe über dem Erdboden, beispielsweise also in Baumkronen haben. Unbrauchbar ist das Blausäuregas dahingegen gegenüber bodenbewohnenden Niedertieren. Neuerdings ist von Mamelle (C. r. h. 150. 1910. 50) allerdings der Vorschlag gemacht worden, das Blausäuregas als Erntemittel für den Schwefelkohlenstoff zu benutzen, weil es angeblich langsamer und vollkommener wie letzterer wirkt und weil die Bodeninsekten sich nicht aus dem Bereich des Mittels flüchten. Während Pelargonien in 1 l Erde bei Einführung von 1 g CS₂ Blattbeschädigungen erkennen ließen, vertrugen die Pflanzen 10 ccm einer 20prozent. Cyankaliumlösung ohne Nachteil. Die Einführung der Flüssigkeit erfolgte mit dem Injektionspfahl — 6 bis 15 Löcher pro Quadratmeter, 10 bis 20 cm tief, 8 bis 10 ccm für jedes Loch. Nachahmung scheint das Verfahren bis jetzt aber nicht gefunden zu haben. Sofern die Anwendung des Blausäuregases nicht in stationären geschlossenen Räumen, wie Gewächshäuser, Treibkästen, Räucherstuben, Bohrgänge in Baumstämmen usw. erfolgen kann, müssen die zu behandelnden Pflanzen mit einem transportablen geschlossenen Raume, einem Zelte, umgeben werden, welches das Entweichen des Blausäuregases in die Luft verhindert. Im Hinblick darauf, daß die Einwirkung des Mittels längere Zeit hindurch andauern muß, spielt die Dichtigkeit des Zeltstoffes eine erhebliche Rolle. Verschiedene amerikanische Forscher haben dieser Frage eingehende Untersuchungen gewidmet. In Kalifornien wird ein als 6,5 Unzen-Drillisch und 8 Unzen-Army duck benanntes Gewebe für die Räucherzelte bevorzugt (Morrill. Bull. 76. B. E.). Letztere bestehen aus einer Anzahl zusammengeknähter Stoffbahnen, denen die Gestalt eines regelmäßigen Achtecks gegeben wird. Unter Zuhilfenahme von Stangen oder eines Flaschenzuggestelles wird diese achteckige Plane einfach über den zu behandelnden Baum gestülpt. Einen sehr wichtigen Bestandteil dieses Räucherungsverfahrens bildet die möglichst genaue Ermittlung des Rauminhaltes der aufgestellten Zelte, weil sich nach ihnen die Bemessung der zu entwickelnden Blausäuremengen zu richten hat. Als Hilfsmittel hierfür dient die Anbringung von Teilungsstrichen auf der Zeltplane (Abb. 7). Eine annähernd genaue Berechnung des Zeltinhaltes kann nach der folgenden von Morrill (Bull. 76. B. E. 40) vorge schlagenen, von Woglum (Bull. 79. B. E.) verbesserten Formel erfolgen:

$$\text{Inhalt} = \frac{U^2}{4\pi} = \left(\frac{L}{2} - \frac{U(3\pi - 4)}{12\pi} \right).$$

In derselben bedeutet U = den äußeren Umfang des Baumes, gemessen als Umfang des Zeltes am Boden, und L = die aus den angebrachten Teilungsstrichen ersichtliche Länge vom Boden über die Spitze des Zeltes hinweg bis zur gegenüberliegenden Seite des Bodens. Bei kleineren Bäumen ist das Verhältnis von Zeltoberfläche zum Zeltinhalt bedeutender als bei großen Bäumen. Infolgedessen erreicht der im Laufe der Räucherung eintretende Gasverlust bei kleineren Bäumen

einen bedeutenderen Umfang als bei großen. Hierauf muß bei Abmessung der Materialien zur Blausäuredarstellung Rücksicht genommen werden. Morrill (a. a. O.) hat eine Tabelle zusammengestellt, aus welcher die diesen Umständen Rechnung tragenden, für bestimmte Baumhöhen und Umfänge erforderlichen Mengen von Cyankalium abgelesen werden können.

Die Erzeugung der Blausäure erfolgte bisher fast in allen Fällen aus Cyankalium durch Schwefelsäure auf Grund der Formel:



Für das Gelingen der Räucherung spielt die Beschaffenheit des Cyankaliums und der Schwefelsäure eine wichtige Rolle. Ersteres muß eine Reinheit

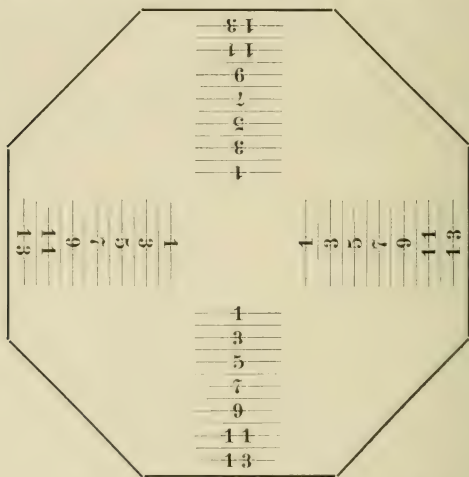
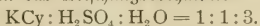


Abb. 7. Plan für die Räucherung von Bäumen und Sträuchern mit Blausäuregas.

von mindestens 98–99%, letztere von 93% besitzen. Besonders schädlich kann ein Gehalt der Schwefelsäure an salpetriger Säure werden. Das Cyankalium des Handels enthält 40,6% Cy. Ein wesentlich höherer Cyangehalt läßt auf Verunreinigung mit Cyannatrium schließen, ein Fall, der für die Wirksamkeit des Mittels aber ohne Belang ist. Um Beschädigungen der gegen die Blausäure nicht vollkommen unempfindlichen Pflanzen nach Möglichkeit zu verhüten, ist eine genaue Dosierung der zur Erzeugung des Gases verwendeten Stoffe unbedingt erforderlich. Rechnerisch erfolgt eine vollkommene Umsetzung des Cyankaliums, wenn zwei Teile Wasser und je ein Gewichtsteil KCy und H_2SO_4 gemischt werden. Im praktischen Gebrauche hat sich jedoch eine etwas größere Wasser-

menge als vorteilhaft erwiesen. Morrill (a. a. O.) und auch Woglum (Bull. 79. B. E.) empfehlen das Mischungsverhältnis:



Bei einer Steigerung der Wassermenge sinkt die Ausbeute an Blausäuregas. Wenn letztere bei dem Verhältnis 1:1:3 die Höhe von 89,95% erreicht, fällt sie bei 1:1:6 auf 79,65% und bei 1:1:8 sogar auf 43,27%. Das Cyankalium ist der verdünnten Schwefelsäure zuzusetzen, solange als letztere noch warm ist. Gepulvertes Cyankali erweist sich als vollkommen unbrauchbar zur Gewinnung des Blausäuregases, weil aus ihm das Gas viel zu schnell entbunden wird. Große Stücke Cyankalium, nach der Formel $\text{KCy} : \text{H}_2\text{SO}_4 : \text{H}_2\text{O} = 1 : 1 : 2$ sowie haselnußgroße Stücke im Verhältnis 1:1:3 gemischt, liefern eine zu langsame Gasentbindung. Eine ruhige, gleichmäßige, in dem Zeitraume von 6 Minuten beendete Blausäureentwicklung ergibt sich nach Sirrine (Bull. 209. Neu-York. Geneva) bei Verwendung größerer Cyanalienstücken im Verhältnis von 1:1,5:2—4.

An Stelle des Cyankaliums hat Woglum (J. e. Ent. 3. 85) das Cyannatrium als Ausgangspunkt für die Blausäure empfohlen, weil es im Gebrauche billiger ist. Wenn eine bestimmte Menge Cyannatrium 100 Gaseinheiten liefert, so gibt die gleiche Menge Cyannatrium 130 Einheiten. Dabei ist der Preis für beide Stoffe der nämliche. Allerdings erfordert die Herstellung von Blausäuregas aus dem Cyannatrium eine etwas größere Menge von Schwefelsäure, nämlich nach dem Verhältnis



Deffenungachtet behält das von Woglum vorgeschlagene Verfahren den Vorzug der größeren Billigkeit.

Das Cyannatrium muß unbedingt frei von Kochsalz sein, weil dieses die entbundene Blausäure zersetzen würde.

Über die Mengen des für die Raumeinheit anzuwendenden Cyankaliums sowie über die Länge, die Häufigkeit und Zeit der Räucherdauer besteht Widerstreit der Meinungen. Nicholson (Bull. 79. Oklahoma) fordert, daß niemals mehr wie 250 g KCy auf 2,8 cbm Raum und niemals längere als einstündige Räucherdauer zur Anwendung gelangen, daß eine Pflanze, besonders aber die Pfirsiche, niemals zweimal hintereinander geräuchert wird und daß unvollständig ausgereifte Bäume von der Räucherung ausgeschlossen bleiben. Im allgemeinen werden für 1 cbm Raum 6—10 g KCy angewendet.

Lebende Pflanzen erweisen sich zuweilen als recht empfindlich gegen die Blausäurebehandlung, namentlich gilt das von Treibhausgewächsen. So machte Tower (22. Jahresb. Massachusetts 214), die Wahrnehmung, daß Glashäusmaten, bei Sonnenschein mit Blausäure aus 1—5 g KCy auf 2,8 cbm Raum behandelt, schwere Schädigungen erlitten. Letztere blieben aus, wenn während der Nachtzeit geräuchert wurde. Ähnliche Erfahrungen sind vielfach gemacht worden und es darf deshalb als feststehende Tatsache betrachtet werden, daß alle zarteren Gewächse unter keinen Umständen bei Zutritt von Sonnenschein, sondern nur bei bewölktem Himmel oder während der Nacht — und hier auch nur während mondfreier Nächte — mit Blausäuregas behandelt werden dürfen. Erforderlichen-

falls muß eine künstliche Beschattung der Glashäuser herbeigeführt werden. Von geringerem Einfluß ist die Temperatur des Räucherraumes sowie seine Luftfeuchtigkeit, sofern dieselbe 70% nicht wesentlich übersteigt.

Im freien Lande und bei hartblättrigen Bäumen, wie z. B. Orange- und Zitronenbäumen, darf auch die Behandlung während der Tageszeit ohne wesentliche Nachteile für die Pflanzen ausgeführt werden, doch ist auch hierbei die Arbeit bei grossem Sonnenscheine tunlichst zu vermeiden. Sie muß unterbleiben, wenn die Zeltplanen zur Erhöhung der Gasdichte mit Öl getränkt worden sind (Morvill). Bei Windstärken von 3 und darüber empfiehlt sich die Vornahme von Blausäureräucherungen im Freien ebenfalls nicht. Dagegen ruft die Anwesenheit von Tau nach dem übereinstimmenden Urtheil verschiedener Forscher

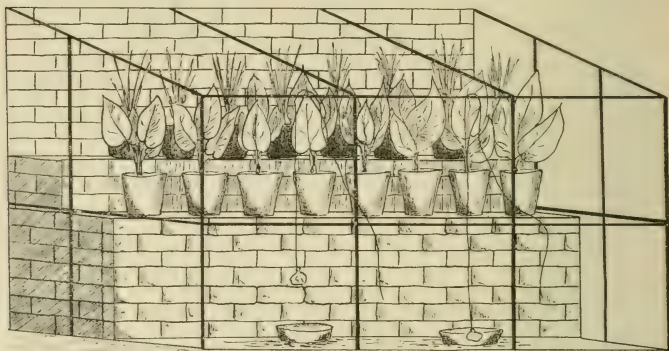


Abb. 8. Schematische Darstellung des Blausäureräucherungsverfahrens in einem Gewächshause.

keinen nachteiligen Einfluß auf die Pflanze aus. Ebenjowenig wird dadurch die Gaswirkung geschwächt.

Die Ausföhrung des Blausäureverfahrens ist in allen Fällen insofern die gleiche, als in den Räucherraum eine der GröÙe desselben angepasste Anzahl flacher Schüsseln mit der verdünnten Schwefelsäure aufgestellt werden. In letztere ist schließlich das zweckmäßigerweise leicht in Papier eingewickelte Cyankalium einzuwerfen. Bei Ausföhrung des Zeltverfahrens wird der endgültige Abschluß des Innenraumes durch Bewerfen des unteren Zeltrandes mit Erdrreich hergestellt. Bei Gewächshäusern empfiehlt es sich, das Cyankalium an einem nach außen föhrenden Windfaden über der Schwefelsäureschüssel aufzuhängen (Abb. 8) und erst nach gasdichtem Abschluß des Raumes in die Säure zu senken.

Die Zeitdauer der Behandlung wird gegenwärtig fast allgemein auf 45 bis 60 Minuten bemessen.

Von Sander son und Penny (Bull. 26. B. E. 1900. 60) ist der Versuch unternommen worden, das Blausäureräucherungsverfahren auch für niedere, krautige Pflanzen nutzbar zu machen. Zum Abschluß der Pflanzen benutzten sie zuckerhutförmige Deckel von Papier. Für einen Raum von 2,8 cbm wurden je 40 g Cyankalium und Schwefelsäure sowie 80 ccm Wasser angewendet, und damit in 10 Minuten die Vernichtung aller unter der Haube befindlichen Insekten erreicht. Gefordert wird, daß die Pflanzen vollkommen trocken sind.

Einatmung von Blausäuregas seitens der Arbeiter hat bei diesen Ohnmachtsanfälle, plötzlichen Drang zur Stuhlentleerung, Muskelschwäche, Muskelzittern, heftiges Herzklopfen, reißenden Kopfschmerz und Erbrechen im Gefolge. Je länger die Zelte über den geräucherten Pflanzen verbleiben, um so geringer ist die Gefahr der Blausäureeinatmung für den Arbeiter.

Die beim Räuchern von Pflanzen mit Blausäure gemachten Erfahrungen weichen vielfach voneinander ab. Nach J. V. Smith (22. Jahresber. Neu Jersey 1902. 489) dürfen immergrüne Gewächse (z. B. Koniferen) nicht mit Blausäure behandelt werden. Ruhende Pfirsich- und Pflaumenbäume können ohne Nachteil eine ganze Nacht hindurch, Pfirsich- und Pflaumenwildlinge dahingegen nur 1 Stunde lang in dem Gase — 10 g zu 1 cbm — belassen werden. Für Edelreifer, Schnittlinge und Pflanzen mit schwellenden Knospen empfiehlt er eine 40 Minuten lange Räucherdauer bei 7,5 g KCy zu 1 cbm Raum. Towns end (Bull. 75. Maryland. 183) prüfte das Verhalten der Blausäure gegen trockene und feuchte Samen und fand, daß erstere bei 60tägigem Aufenthalte in einem Raume, welcher Gas aus 3 g Cyankalium auf 1 cbm enthielt, ziemlich unempfindlich gegen das Gas sind. Vorgequellte Samen von Mais, Weizen, Bohnen, Klee erwiesen sich demgegenüber sehr empfindlich. Trockene, mit Blausäuregas behandelte Samen können nach den Untersuchungen des Genannten (an Mäusen) unbedenklich verfüttert werden.

Die Blausäure hat bisher hauptsächlich gegen bestimmte Arten von Schildläusen, sodann gegen die Wachsmotte an Orangen- und Zitronenbäumen und ferner zur Säuberung von Baumschulerzeugnissen Verwendung gefunden. Nebenher sind noch verschiedene Versuche zu anderweitiger Nutzbarmachung unternommen worden. Unter den Schildlausarten, welche sich zur Vernichtung durch Blausäure eignen, sind zu nennen: *Chionaspis* spp. an Gewächshauspflanzen, (27 g KCy: 1 cbm, 20 Minuten), *Orthezia insignis* an *Coleus* (26 g: 1 cbm, 20 Minuten), *Lecanium hesperidum*, *L. oleae*, *Aspidiotus aurantii* und *Dactylopius adonidum*. Gegen *Aspidiotus perniciosus* auf Apfel- und Pfirsichbäumen erzielte Britton (Jahresb. Connecticut. 1907. 270) mit 5 g KCy: 1 cbm günstige Ergebnisse, gleichwohl hat sich die Blausäure als Mittel zur San José-Lausbekämpfung nicht durchzusetzen vermocht. Die Schildlauseier besitzen eine große Widerstandsfähigkeit gegenüber der Blausäure. Auf diesen Umstand muß bei der Zeitwahl für die Räucherungen Rücksicht genommen werden. Zur Vernichtung der Wachsmotte an Orangen- und Zitronenbäumen (*Aleyrodes citricola*) ist die Blausäure erst in neuerer Zeit, namentlich in Kalifornien und Florida, herangezogen worden. Woods und Dorsett (Circ. 37. B. E.) benutzten das Gas (5,3 g KCy: 1 cbm)

zur Abtötung von Pflanzenläusen auf Gewächshausveilschen ohne Nachteil für die Pflanze und mit vollem Erfolg gegenüber den Blattläusen. Demgegenüber vermögen bestimmte schädliche Niedertiere der Wirkung des Blausäuregases zu widerstehen, so z. B. die rote Milbenspinne (*Tetranychus telarius*), von welcher Coquillett (I. L. 6. 176) und Woods (Circ. 37. B. E.) übereinstimmend berichten, daß sie nicht völlig durch Blausäuregas beseitigt werden können. Ähnlich verhält es sich mit der Blutlaus (*Schizoneura lanigera*). Gardner (Ormerod, R. I. 1894. S. 127) hat mit einer Auflösung von 120 g Cyanfali in 100 l Wasser gute Erfolge gegen die Wespen in ihren Nestern zu verzeichnen gehabt. Watte wurde an einem Stoc befestigt, in die Gistlösung getaucht und in das Zugangslot zum Wespennest eingeführt. Das Absterben der Wespen erfolgte augenblicklich. Durch Vermengen von 10, 20 bez. 40 mg Cyanfali mit 1000 g Erde vermochte Kühn (B. 3. 88) die in der letzteren befindlichen Nematoden (*Heterodera schachtii*) nicht abzutöten. Mit diesen sehr unterschiedlichen Wirkungen des Blausäuregases auf die Insekten hängt es auch zusammen, daß die Mehrzahl der natürlichen Parasiten der Schildläuse usw. bei der Blausäureräucherung erhalten bleibt. Schon Coquillett (I. L. 6. 176) wies darauf hin, daß *Coccinella* nur vorübergehend von dem Gase betäubt wird, ebenso mehrere *Proctotrupiden*. Gewisse *Inchneumoniden* (*Ophion macrurum* L.) und auch *Chrysopa* unterliegen ihm dahingegen vollkommen. Ganz ähnliche Beobachtungen machte Froggatt (A. G. N. 16. 1905. 1088). Darnach gehen die Parasiten der Schildläuse, namentlich die *Coccinelliden* und *Syrphiden* bei der Blausäureräucherung nicht zugleich mit den Schildläusen zugrunde. Letztere sollen das Blausäuregas nicht nur einatmen, sondern auch mit dem Rindensaft einsaugen können. Diese Erklärung hat aber wenig Wahrscheinlichkeit für sich. Es ist vielmehr anzunehmen, daß sich die nützlichen Insekten beim Beginn der Blausäurewirkung sofort zu Boden fallen lassen und hier gegen die Einwirkung des an der Bodenoberfläche seinen größten Grad der Verdünnung besitzenden Blausäuregases geschützt sind. Von *Orthorhinus* und *Prosayleus* wies Froggatt nach, daß sie die Einatmung von Blausäure vertragen.

In neuerer Zeit hat die Blausäure auch Eingang als Desinfektionsmittel für reblaushaltige oder verdächtige Weinreben gefunden. Das italienische Ackerbauministerium hat in Verbindung mit der Landwirtschaftsschule zu Imola eine solche Desinfektionskammer eingerichtet. In ähnlicher Weise hat die Regierung von Canada für die Reinigung von Baumschulerzeugnissen, die mit Blutlaus, Apfelblattlaus, *Mytilaspis*, *Aspidiotus*, Bohrkäfern, Apfelmade, *Nematus ribesii* usw. behaftet sind, eine Räucherung mit Blausäuregas vorgegeschrieben (I. L. 7. 265).

Metalle:

Leichte Metalle.

Metalle der Alkalien.

Chlorkalium, KCl.

Bislang ist das Chlorkalium zur Vertilgung bestimmter Ackerunkräuter und zur Beseitigung von Niederterren in Gebrauch genommen worden. Die Empfehlung zur Vernichtung von Ackerseif (Sinapis arvensis) und Hederich (Raphanus raphanistrum) im Getreide geht von Heinrich in Rostock aus, welcher die Beobachtung machte, daß durch das Bespritzen eines etwa 2—4 Wochen alten Gemenges von Hafer- und Senfpflanzen mit 15—40prozent. Lösung von 40prozent. Chlorkaliumdüngesalz (200—400 l auf den ha) unter günstigen Witterungs Umständen das Absterben des Unkrautes schon nach 2 Stunden herbeigeführt wird, ohne daß der Hafer dabei leidet. Erbsen, Bohnen, Wicken, Lupinen und Rüben werden — im Gegensatz zu Getreide — durch dieses Verfahren geschädigt. Die Verwendung erfolgt vollkommen nach den für das Eisenvitriol als Hederichvertilgungsmittel geltenden Gesichtspunkten. Obwohl das Verfahren gewisse Vorzüge gegenüber dem Eisenvitriol besitzt, hat es letzteres doch nicht zu verdrängen vermocht. Zu vermuten ist, daß gelegentlich beobachtete mangelhafte Wirksamkeit im Zusammenhange mit der Art und dem gegenseitigen Mengenverhältnis der im 40prozent. Chlorkaliumdünger enthaltenen Nebensalze steht.

Comstock und Slingerland (Bull. 33 der Cornell-Universität S. 235 bis 240) haben das Chlorkalium in Mengen von 175—3750 kg für 0,4 ha gegen die Larven der Elateriden (Drahtwürmer) angewandt und gefunden, daß 1800—2750 kg auf 1 ha den Drahtwürmern nachteilig werden. Derartige Gaben beeinträchtigen aber die Produktionskraft des Bodens. Das Verfahren ist deshalb zu verwerfen.

Die Larven der Nübbennematode, *Heterodera schachtii* Schm., vermögen 72 Stunden lang in 0,1- und 0,5prozent. Lösungen von Chlorkalium zu verharren, ohne irgend welche Schädigung zu erleiden, während in gewöhnlichem Wasser befindliche Larven innerhalb dieses Zeitraums zugrunde gehen. In 1prozent. Lösungen sterben die Nematodenlarven nach 48stündiger Einwirkung. 5prozent. Lösungen wirken binnen 3 Stunden tödlich (Hollrung, Zb. Pfl. 1892. 10—17).

Kaliumhydroxyd, KOH.

Kalilauge leistet das nämliche wie das Natron. Ohne gegenüber dem letzteren Vorzüge zu besitzen, ist es aber teurer wie jenes.

Eine 1prozent. Kalilauge verletzte nach Volley (Bull. 9 der Versuchstation Nord-Dakota) bei 1½ stündiger Beizdauer die Augen schorfiger Kartoffeln. Etwas geringer war der Schaden, wenn die Saatknochen nur ½ Stunde in der Kalilauge verblieben (Z. f. Pfl. 1894. 119). Slingerland machte den Versuch, die Eier des Birnjaugers, *Psylla pyricola* Först., auf Birnbäumen mit Kalilauge zu zerstören, was ihm jedoch nicht gelang (Bull. 44 der Cornell-Uni-

versität. Ithaca. S. 179). Marlatt (I. L. 7. 373) erzielte mit 24 kg einer gesättigten Holzaschenlauge auf 100 l Wasser 85% tote *Aspidiotus perniciosus*. Trotz dieses verhältnismäßig günstigen Ergebnisses eignet sich die Holzasche aber nicht für pflanzentherapeutische Zwecke, weil ihre Zusammensetzung und damit auch ihre Wirkung eine viel zu unbeständige ist.

Kaliumsulfid (Schwefelleber), $\text{KS} - \text{K}_2\text{S}_5$.

Seine bedeutendsten Leistungen hat das Kalium in der als *Hepar sulfuris alcalinum*, Schwefelleber, bezeichneten Verbindung aufzuweisen. Die Schwefelleber ist eine grünlichgraue amorphe Masse, welche beim Liegen an der Luft Schwefelwasserstoff abgibt und deshalb in gut verschlossenen Gefäßen trocken aufbewahrt werden muß. Sie besitzt die Eigenschaft, organische Substanzen zu zersetzen. Ihre Verwendbarkeit für pflanzenpathologische Zwecke beruht zum größten Teile auf diesen äßend wirkenden Eigenschaften, zum Teil aber auch auf der Abgabe von Schwefelwasserstoff und endlich auch auf dem aus Lösungen sich abscheidenden sehr feinkörnigen Schwefel. Die aus Messing hergestellten Teile der Spritzen werden von der Schwefelleberlösung angegriffen, weshalb sich für die Verteilung der letzteren Spritzen mit verbleiten Behältern usw. erforderlich machen. Auch Gummiteile, wie sie u. a. die Membranpumpen enthalten, werden vom Kaliumsulfid allmählich aufgelöst.

a) Verwendung als Insektizid.

Frisch bereitetes Pulver von Schwefelleber ist ein gutes Vertilgungsmittel zur Bekämpfung der schleimbedeckten Afterraupen von *Eriocampoides limacina* auf Pflaumen- und Kirschbäumen. Ebenso wirksam und dabei noch billiger im Gebrauch ist aber der Alkalfstaub. Im übrigen lauten die Urteile über das Mittel als Insektizid recht widersprechend. Zur Vertilgung von *Chrysomphalus* auf Orangenbäumen reichte, wie Fondard (Bull. Soc. Agric. 1909. 45) zeigte, eine 4prozent. Schwefelleberbrühe nicht aus, es wurden nur 74% der Läuse getötet. Gegen den Sauerwurm (*Conchyliis ambiguella*) lieferte eine 2—5prozent. Lösung bald ungünstige, bald günstige Erfolge. Du Bois (I. L. 4. 409) bezeichnet das Mittel als wirksam gegen Heuschrecken, denn die damit besprengten Tiere, wie auch die Eier, gehen nach den Angaben des Genannten baldigst zugrunde.

b) Verwendung als Fungizid.

Als Spritzmittel.

Einen etwas größeren Verwendungskreis hat sich das Schwefelkalium als Fungizid erworben, wobei es teils als Spritzmittel für sich allein oder im Gemisch mit Insektiziden sowie anderen Fungiziden, teils als Beize in Tätigkeit gesetzt wird.

Unwirksam wurde die Schwefelleberspritzbrühe von Sturgis (Jahresber. 1893. Verf. Connecticut. 72) gegen *Phytophthora phaseoli* gefunden. Auf die Auskeimung der Uredosporen von *Puccinia graminis* und *P. coronata* wirkt nach Hitchcock und Carleton (Bull. 38. Verf. Kansas) eine 1%-Lösung des Mittels

geradezu förderlich ein. Auf der andern Seite erreichte Galloway (J. M. 7. 195) durch Bespritzungen von Getreidepflanzen in 10tägigen Pausen mit einer 0,5prozent. Schwefelleberlösung, daß das Erntequantum höher, die Stärke des Rostes aber eine geringere war als bei den unbehandelten Pflanzen. Er erhielt behandelt 1, unbehandelt 24 rostige Pflanzen. Ob in diesem Falle das Schwefelkalium ausschließlich als Fungizid gewirkt hat, ist doch aber sehr zu bezweifeln. Sehr nahe liegt die Annahme, daß das Mittel auch durch seine düngende Kraft zur Rostverminderung beigetragen hat.

Eine gewisse Bedeutung hat die Schwefelleberbrühe als Spezifikum gegen die Mehltaupilze erlangt. Schon Goff (J. M. 5. 33) wandte das Schwefelkalium (in 0,2prozent. und 0,4prozent. Lösung) als Vorbeugungsmittel gegen den Mehltau der Stachelbeeren, *Sphaerotheca mors uvae* B. u. C., an. Die erste Bespritzung erfolgte kurz nach dem Erscheinen der ersten Blätter und wurde nach jedem stärkeren Regen in den nächsten 8 Wochen wiederholt. Mit dem Aufhören der Bespritzungen begann sich der Pilz überall einzustellen. Soll ein vollkommener Erfolg erzielt werden, so ist das Verfahren also den ganzen Sommer über auszuführen. Der vorerwähnte Versuch lieferte

unbehandelt	11,3%	erkrankte Pflanzen
mit 0,2prozent. Lösung bespritzt	7,0%	" "
" 0,4 " " " "	1,7%	" "

Nach dem Hervortreten des amerikanischen Stachelbeermehltaues in Europa ist auch hier vielfach bei der Schwefelleberbrühe Hilfe gegen den Pilz gesucht und gefunden worden. So gelang es E. Marchal (Z. f. Pfl. 20. 1910. 234) durch Bespritzungen mit 0,35—0,6prozent. Brühe, die Seuche auf ihren Herd zu beschränken. Auch Schander hatte beachtenswerte Erfolge zu verzeichnen, wenn eine 0,5—0,8prozent. Brühe einmal vor der Blüte und 1—3mal zwischen Blüte und Fruchtreife auf die gefährdeten Pflanzen gespritzt wurde. Lind (Gärtner-Zeitung 1910) empfiehlt, die Stachelbeerbüsche auszugraben, 1 Stunde lang in eine 1,65prozent. Lösung von Schwefelleber einzutauchen und dann wieder an ihren alten Standort zurückzubringen.

Unbefriedigend waren die Erfolge, welche Galloway, allerdings mit einer nur 0,1prozent. Lösung, gegen die Schwarzfäule der Reben (*Laestadia bidwellii*) erzielte. Außerdem soll diese dünne Lösung ziemlich bedeutende Blattbeschädigungen hervorgerufen haben, vielleicht weil sie als Brennlinsen gewirkt hat. Andererseits machte Galloway (J. M. 5. 37) ganz günstige Erfahrungen mit einer 0,4prozent. Schwefelleberbrühe gegen die Bitterfäule der Äpfel (*Gloeosporium fructigenum*), wenn er im Verlaufe des Monats August 3mal in Zwischenräumen von 10 Tagen das Laub der Apfelbäume damit leicht benetzte.

Auch gegen den Apfelschorf, *Fusicladium dendriticum* Fckl., hat das Mittel leidlich gute Dienste geleistet. Goff (l. c.) hatte unter Zugrundelegung einer nach dem Laubaussbruch der Bäume begonnenen, nach jedem starken Regen wiederholten Überbrausung mit 4prozent. Schwefelleberlösung einen höheren Prozentsatz fleckenfreier Äpfel zu verzeichnen, als bei unbespritzten Bäumen.

Für die Heilung der nach Brioni (A. A. L. Ser. 3a. Bd. 2) von Fuscladium limoni hervorgerufenen bzw. geförderten Fußkrankheit des Zitronenbaumes empfehlen Swingle und Webber eine Schwefelleberbrühe, deren Zubereitung wie folgt zu geschehen hat: 18 kg Schwefelsäure werden in einem eisernen oder hölzernen Gefäß mit 15 l Wasser zu einem steifen Brei angemacht. Hierin werden 12 kg fein gepulvertes 98prozent. Natrium kräftig verrührt. Die Masse erwärmt sich von selbst, nimmt braune Färbung an, gerät ins Sieden und wird dabei flüssig. Sobald das Sieden vorbei ist, wird die ganze Masse auf 100 l Brühe verdünnt, in einen Glasballon gefüllt und gut verschlossen aufbewahrt. Das Mittel ist dergestalt in Gebrauch zu nehmen, daß mit ihm nach dem Freilegen und Wegschneiden der befallenen Wurzel- und Rindenteile die entstandenen Schnittwunden gut ausgepinselt werden. Hierbei ist die obige Brühe noch mit der gleichen Menge Wasser zu verdünnen. Für die sehr zu empfehlende Besprengung der freigelegten, tatsächlich oder anscheinend gesunden Wurzeln ist das Mittel mit der 10fachen Menge Wasser zu versetzen.

Als Weizmittel.

Volley (Bull. 9. Ber. Norddakota) versuchte mit Hilfe des Schwefelsäures den Kartoffelschorf zu bekämpfen und zwar durch eine Beize der Saatknochen. Er benutzte dazu eine 0,3—0,4prozent. Lösung und ließ dieselbe 12 Stunden lang auf die Kartoffeln einwirken. Für die letzteren war die Beize mit keinerlei Schädigungen verbunden. Die Beseitigung des Schorfes gelang aber nur in unvollkommenem Maße.

Als geeignetes Mittel zur Entfernung der an der Haferfaat haftenden Sporen von Ustilago avenae haben Kellermann und Swingle das Schwefelsäure erkannt. Nach ihnen hat sich namentlich Jensen-Kopenhagen bemüht, dieser Form der Brandbeize Eingang zu verschaffen, indessen ohne nachhaltigen Erfolg. Das von ihm vertriebene Geheimmittel Cerespulver besteht in seinem wesentlichen Bestandteile aus Schwefelsäure. In neuester Zeit wird in den Vereinigten Staaten unter der Bezeichnung Car (Abkürzung aus Sulphur, Alkali und Resin) eine Mischung zur Verhütung von Flug- und Steinbrand im Getreide empfohlen (F. B. Nr. 250), welches in der Hauptsache ebenfalls aus Schwefelleber besteht, infolge seiner umständlichen Zubereitung und seiner unsicheren Zusammensetzung aber wohl kaum Aussicht hat, die vorhandenen bewährten Weizmittel zu verdrängen. Lediglich der Vollständigkeit halber folgt für seine Herstellung die

Vorschrift (37): Schwefelblume	30 kg
Zerkleinerte Natrium	20 "
Gepulvertes Harz	1 "
Wasser	100 l

Schwefelblume und Harz mit wenig Wasser zu einem dicken Brei verrühren, Natrium dazu geben, nach vollständiger Lösung der von selbst ins Kochen kommenden Masse zu 100 l ergänzen und als Vorratslösung verwahren. Zum Zwecke der Beize sind 1 Teil der letzteren mit 50 Teilen oder mit 200 Teilen Wasser zu verdünnen. Im ersten Falle hat die Weizdauer 2, im letzteren

12 Stunden zu betragen. Beizdauern von 12 Stunden sind jedoch als ein Rückschritt in der Brandbekämpfung zu bezeichnen.

Als Zusatzmittel hat das Schwefelkalium namentlich für den Fall Verwendung gefunden, daß eine gleichzeitige Bekämpfung von Plasmopara und Oidium am Weinstock notwendig erscheint. Die Kupferkalkbrühe gibt mit Schwefelleberlösung eine gute Mischung, aus welcher sich auf den Blättern der Schwefel in sehr feiner Form abscheidet. Die Mischungsverhältnisse sind die gegebenen.

Eine andere Form von Schwefelleberbrühen, welche beim Zusammenkochen von Schwefelblumen mit Seifenlösung entsteht, hat in England die Bezeichnung Chiswick Compound erhalten. Das Mittel soll (R. I. 1893. 22) gute Dienste gegen Blattläuse (*Aphis* sp.) leisten. Es gelangt in Form von Kuchen in den Handel, welche sich nach 16stündigem Kochen vollkommen in Wasser auflösen.

Der Preis der Schwefelleber beträgt (Merck. Preisliste 1913. Kalium sulfuratum pro balneo) 0,70 M für 1 kg. Natrium sulfuratum ist wesentlich wohlfeiler.

Cyankalium, KCy.

Das Cyankalium ist ein starkes Magengift, in den meisten Fällen dürfte es aber gleichzeitig als Atmungsgift wirken, da Cyankalium schon beim bloßen Liegen an der atmosphärischen Luft geringe Mengen Blausäuren entwickelt. Mallory (Bull. 29. D. E.) empfahl zur Anlockung von *Heliothis armiger*, die Ränder der Baumwollfelder mit Pferdebohnen zu bepflanzen und die Blüten der letzteren mit einer Cyankaliumlösung zu besprühen, in der Erwartung, daß die auf den Blüten sich einfindenden *Heliothis*-Schmetterlinge dadurch getötet werden. Die vorgeschlagene Verwendungsweise hat den Nachteil, daß die Schmetterlinge nur solche Stoffe aufzunehmen vermögen, welche sich in Lösung befinden und daß mit dem Eintrocknen der Cyankaliumlösung deshalb auch die Giftwirkung derselben für Schmetterlinge aufhört.

Hitchcock und Carleton haben das Kaliumcyanid auch als Fungizid anzuwenden versucht und gefunden, daß eine Lösung von 1:1000 die Keimung der Uredosporen von *Puccinia coronata* verhindert, während eine Lösung von 1:10000 das nicht mehr kann. (Versuchstation Kanjas. Bull. 38.)

Rhodankalium, KCyS.

Eine 1^o Lösung von Rhodankalium verhindert bei 21—24stündiger Einwirkung auf die Uredosporen von *Puccinia coronata* das Auskeimen derselben nahezu vollständig (Hitchcock und Carleton. Bull. 38 der Versuchstation Manhattan, Kanjas).

Schwefelsaures Kali, K₂SO₄.

Das reine schwefelsaure Kali wird seines hohen Preises halber für phytopathologische Zwecke fast gar nicht gebraucht. Zumeist tritt an dessen Stelle der kainit, welcher etwa 12½% Kaliumsulfat enthält.

Innerlich. Von verschiedenen Forschern und Praktikern wird die Ansicht vertreten, daß durch die Zuführung von Kalisalz die als Rübenmüdigkeit bezeichnete Krankheit behoben werden könne. Bis jetzt ist es indessen noch nicht gelungen — selbst durch starke Kainitgaben — dieses Ziel unter allen Umständen sicher zu erreichen (vergl. Hollrung, Zb. Pfl. 1893. 4 und 1894. 21—32).

Außerlich.

Als Insektizid:

Comstock und Slingerland (Bull. 33 der Cornell-Universität) konnten keine durchschlagenden Erfolge mit dem Kainit gegen die unter dem Vulgarnamen „Drahtwürmer“ bekannten Elateridenlarven erzielen. Diese Tatsache erscheint um so bemerkenswerter, als nach sonstigen amerikanischen Berichten der Kainit ein sehr brauchbares Mittel gegen die Raupen der Saateulen, die sogenannten grauen Maden, bilden soll. Ja nach Smith (I. L. 6. 96) hat man in einer 12prozent. Kainitlösung eines der wirksamsten Insektizide zu erblicken. Webster und Hopkins (I. L. 6. 97) haben dem aber sehr berechnete Zweifel entgegengesetzt. Sie führen die bei Anwendung des Mittels wahrgenommenen günstigen Erfolge lediglich auf die düngende Wirkung zurück.

Die Larven der Rüben nematoden, *Heterodera schachtii* Schm., werden von 0,1 und 0,5prozent. Kainitlösungen bei 72stündiger Einwirkungsdauer in keiner Weise beeinträchtigt. 1prozent. Lösungen bringen nach 96 Stunden die Larven zum Absterben. Dieselbe Wirkung wird von einer 5prozent. Lösung bereits nach 3stündiger Einwirkung erzielt. Reines schwefelsaures Kali wirkt stärker wie der Kainit (Hollrung, Zb. Pfl. 1892. 12—14).

Salpetersaures Kali, KNO_3 .

a) Als Insektizid:

Für die Vertreibung des Blasenfußes in Gewächshäusern (*Thrips haemorrhoidales*) eignet sich nach Noel (Bull. du Laboratoire régional d'entomologie agricole. Rouen 1892) eine Mischung von

Vorschrift (36):	Kalisalpeter	20 kg
	Tabakrückstände	200 „
	Wasser	100 l

Herstellung: Mit dem im Wasser gelösten Kalisalpeter sind die Tabakrückstände zu durchtränken und dann zu trocknen.

Verwendung: Als Räuchermittel.

b) Als Fungizid:

Wüthrich (Z. f. Pfl. 1892. 16. 81) hat den Kalisalpeter auf seine pilzwidrigen Eigenschaften untersucht. Das Salz zeigte bei fünfzehnstündiger Einwirkungsdauer folgendes Verhalten:

Phytophthora infestans. In 0,1prozent. Lösung findet Schwärmerbildung zwar nicht statt, wohl aber direkte Auskeimung mit Bildung von Sekundärkonidien. In 1prozent. Lösung tritt weder Schwärmerbildung noch Auskeimung ein. Nach Zusatz von Malzextrakt zu einer 1prozent. Lösung erfolgt zwar sehr

reichliche direkte Auskeimung, die Keimschläuche sind aber mißgestaltet. In 10 Prozent. Lösung mit Malzextrakt ist noch Auskeimung zu beobachten, die Keimschläuche sind jedoch von abnormaler Beschaffenheit. Bei Zoosporen ruft 1 Prozent. Lösung augenblickliche Tötung hervor und läßt innerhalb 15 Stunden keine einzige Keimung zustande kommen.

Plasmopora viticola. In 0,1 Prozent. Lösung wird bei Konidien die Keimung bezw. Schwärmsporenbildung verhindert und die Bewegung der Schwärmsporen sofort verlangsamt. Innerhalb 15 Stunden gelangt keine der letzteren zur Auskeimung.

Puccinia graminis. 5 Prozent. Lösung drückt die Zahl der Uredosporenkeimungen sehr herab. Bei 10,1 Prozent. unterbleibt die Keimung vollständig.

Ustilago carbo. In Lösung von 4,04% werden nur noch ganz vereinzelt kurze Promyzelien ohne Sporidien getrieben. 5,05% ruft völlige Unterbrechung der Keimung hervor. Bei 10,1% und Malzextrakt sind zwar noch zahlreiche Auskeimungen, aber nur wenig Sprosskonidien zu beobachten.

Claviceps purpurea. Eine 10,1 Prozent. Lösung vermag die Keimung nicht völlig zu verhindern.

Chlornatrium (Kochsalz), NaCl.

Eine direkte Zugabe von Kochsalzlösung zu lebenden Pflanzen wirkt auf letztere tödlich. Beispielsweise fand Viala (R. V. 1894. Nr. 3 u. 5. 3. f. Pl. 1895. 224), daß 3 jährige im Topf gezogene Neben infolge einer einmaligen Zugabe mit konzentrierter Chlornatriumlösung (zugeführte Gesamtsalzmenge 200 g) innerhalb 8 Tagen sterben. Auch weniger starke Lösungen erwiesen sich noch als schädlich.

a) Als Insektizid:

Nach den sehr eingehenden Untersuchungen von Comstock und Slingerland (Bull. 33 der Cornell Universität-Versuchstation S. 226—233) tötet Kochsalz die Drahtwürmer im Ackerboden erst, sofern demselben 3375—4500 kg auf 1 ha bis auf eine Tiefe von 10 cm zugeführt werden. Mit 2250 kg Kochsalz waren selbst bei längerer Einwirkungsdauer befriedigende Ergebnisse nicht zu erzielen.

b) Als Fungizid:

Gegen *Plasmopara viticola* de By, den falschen Mehltau des Weinstockes, hat das Kochsalz gelegentlich Empfehlung gefunden (S. L. 3. 1882. 674). Die Stöcke sollen mit einer aus 2 kg Salz und 100 l Wasser bestehenden Lake flüchtig besprüht werden. Nachhaltige Erfolge scheinen jedoch nicht damit erzielt worden zu sein, da in der Zukunft nirgends mehr des Mittels Erwähnung getan wird.

Natrium, NaOH.

Als selbständiges Vertilgungsmittel kommt die Natronlauge nicht in Frage. Beispielsweise prüfte Smith (Bull. 178. New-Jersey) die Wirkung einer 7,5 Prozent-

Lösung auf überwinternde Schildläuse und fand, daß eine solche Lauge vollkommen unwirksam ist. Dagegen eignet sich die Natronlauge ihrer Billigkeit und fettlösenden Eigenschaften halber sehr gut als Hilfsstoff.

Unterschwefligsaures Natron, $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$.

Dieser beim Kochen von Schwefel in einer Lösung von schwefelsaurem Natron sich bildende Stoff wurde von Hitchcock und Carleton (Bull. 38. Verj. Kansas) auf sein Verhalten zu den Uredosporen von *Puccinia coronata* untersucht. Eine 1‰-Lösung desselben übte keinerlei schädigenden Einfluß auf dieselben aus. Auch bei 16–17stündigem Verweilen der Uredosporen in einer 1prozent. Lösung trat Schwächung der Keimkraft nicht ein, dahingegen war eine solche bei 24–26stündiger Einwirkung bemerkbar.

Geradezu nachteilige Wirkungen hatte ein von Galloway (Bull. 3. D. V. P. 9) gegen die Schwarzsäule (*Laestadia*) auf Weinstöcken verwendete 0,075prozent. Lösung für die letzteren.

Kohlensaures Natron (Soda), $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$.

Sodalösungen wirken nach Wüthrich (Z. f. Pfl. 1892. 16. 81) auf die Keimfähigkeit mancher Pilzsporen nachteilig ein. Seinen Untersuchungen ist folgendes zu entnehmen:

Phytophthora infestans. In einer 0,05prozent. Lösung bringen die Konidien keine Schwärmer zur Ausbildung, es erfolgen indessen noch einige direkte Auskeimungen. Bei 0,5‰ finden keinerlei Auskeimungen mehr statt. Die Bewegungen der Zoosporen hören in 0,5prozent. Lösung etwa nach 1 Minute auf, innerhalb 15 Stunden erfolgen keinerlei Auskeimungen.

Plasmopara viticola. Die Konidien gelangen in 0,05prozent. Lösung weder zur Keimung noch zur Schwärmerbildung.

Puccinia graminis. Die Uredosporen treiben in 0,5‰ nur wenige und kurze Schläuche. Bei 2,5‰ unterbleibt der Keimungsvorgang.

Ustilago carbo. In 0,25prozent. Lösung keimen die Sporen nur vereinzelt, in 0,5‰ findet keine Keimung mehr statt.

Claviceps purpurea. In 0,05prozent. Lösung treiben nur wenige Konidien kurze Schläuche, während in 0,5prozent. Lösung die Keimung ausbleibt.

Doppeltkohlensaures Natron, NaHCO_3 .

Bereits im Jahre 1880 bezeichnete Schaaf (Der Weinbau. 1880. 67. 68) das Natriumkarbonat als ein brauchbares Mittel gegen den echten Mehltau (*Oidium*) des Weinstockes. Nach ihm hat Burvenich (T. Pl. 1903. 61) das Mittel zum gleichen Zwecke seiner großen Billigkeit und guten Wirkung halber empfohlen. Er gibt an, daß die Lösung aber nicht stärker als 2prozentig sein dürfe. Das im Handel erscheinende doppeltkohlensaure Natron enthält oft recht erhebliche Mengen von Natriumsulfat.

Salpetersaures Natron (Chilesalpeter), NaNO_3 .

Drmerod (R. I. 1893. 50) gibt an, daß der Chilesalpeter den Larven der Kohlschnake (*Pipula oleracea* L.) sehr schädlich sei und Smith (I. L. 6. 96) hält 4 kg Natronsalpeter auf 100 l Wasser für ein sehr wirksames Insektenvertilgungsmittel. Wenn es wirklich gelingt, mit der Verabreichung von salpetersaurem Natron die von Insekten heimgesuchten Pflanzen zu retten, so wird hierbei wohl ein wesentlicher Teil des Erfolges der düngenden Wirkung des Salpeters zuzuschreiben sein.

Von Heinrich (D. Z. Br. 1900. 666) wurde eine mindestens 15prozent. Chilesalpeterlösung in Mengen von 200—400 l auf den Hektar als Ersatzmittel für das Eisenvitriol bei der Vertilgung von Hederich und Ackersenf im Getreide mit gutem Erfolge verwendet. Wiederholungen dieses Verfahrens von anderer Hand zeitigten allerdings zum Teil Mißerfolge.

Borsaures Natron (Borax), $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 + 10\text{H}_2\text{O}$.

Eine Auflösung von $\frac{1}{2}$ kg Borax in 100 l Wasser soll (G. Chr. 1892. 497. 593. Z. f. Pfl. 93, 183) zwar den Mehltau der Reben, *Plasmopara viticola* de By, beseitigen, gleichzeitig aber das Laub verbrennen, wenn nicht bald hinterher mit Wasser nachgespritzt wird. Nach 14 Tagen war zudem der Mehltau wieder ebenso stark vorhanden wie vorher. Somit kann eine Boraxlösung als etwaiges Ersatzmittel für die gegen den *Plasmopara*-Pilz anerkannt gute Dienste leistende Kupferkalkbrühe nicht in Betracht kommen.

Kohlensaures Ammon.

In einer 1 $\frac{1}{100}$ -Lösung von kohlensaurem Ammon in Wasser keimen innerhalb 48 Stunden die Uredosporen von *Puccinia coronata* ungehindert aus. Dahingegen wird der Keimprozeß bei einer 16—17 stündigen Einwirkung einer 1prozent. Lösung bereits wahrnehmbar gehemmt (Hitchcock und Carleton, Bull. 38 der Versuchstation Manhattan, Kansas). Nähere Angaben über die Form des kohlensauren Ammoniums werden nicht gemacht.

Schwefelsaures Ammonium, $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$.

Heinrich (a. a. O.) hatte das schwefelsaure Ammoniak zugleich mit dem Chlornatrium und dem Chilesalpeter als Mittel zur Unkrautvertilgung empfohlen. Castel-Deletrez (Journal de la Société agricole du Brabant-Hainaut. 1899. S. 701) verwendete das Mittel gegen Distel (*Carduus*) und weißen Senf. Er fand dabei, daß eine 3prozent. Lösung von schwefelsaurem Ammoniak die Distel wohl verlegt, aber nicht vernichtet, 5prozent. Lösung die Blätter vollkommen zerstört und das Wachstum für einige Tage aufhält, 10prozent. Lösung junge Distelpflanzen vollkommen vernichtet (und weißen Senf ebenfalls vollkommen zerstört, sofern die Pflanze noch nicht zur Blüte gelangt ist), 15prozent. Lösung selbst Pflanzen von 20—30 cm Höhe vernichtete.

Metalle der alkalischen Erden.

Chlorbaryum, $\text{BaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$.

Die Einführung des Chlorbaryums in die Pflanzenpathologie ist durch Moravek (D. Z. W. 1896. 243) erfolgt. Das Mittel besteht aus weißen, feinen in Wasser leicht löslichen Kristallen, dient in erster Linie als Magengift, soll aber auch äußerlich als Nüßungsgift wirksam sein. Nachteile des Chlorbaryums sind seine verhältnismäßig langsame Wirkung, seine Wasserlöslichkeit, welcher die leichte Wegwäscherung der aufgespritzten Brühe von den Blättern zuzuschreiben ist, ferner die Unsichtbarkeit der aufgespritzten Tropfen und die leicht zu unliebsamen Verwechslungen Anlaß gebende Farblosigkeit der Brühen. Ein besseres Sichtbarwerden der Brühen und zugleich ein besseres Haften läßt sich durch Zusatz von etwas verkleistertem Mehl sowie durch Anwendung von kohlensäurehaltigem Wasser bei der Auflösung des Baryumchlorides erzielen. Motrischewski empfiehlt zu diesem Zwecke geradezu auf je 100 l Sprühflüssigkeit 250 g Soda beizugeben. Barjacq sucht bessere Klebkraft durch Beimischung einer Auflösung von 100 g Kolophonium in 600 g 90prozent. Alkohol auf je 100 l Brühe zu erreichen. Andere Forscher bevorzugen einen Melassezusatz. Der Nachteil der Farblosigkeit würde sich durch Beimischung eines billigen Farbstoffes beheben lassen. Ein Vorzug des Chlorbaryums ist seine Wohlfeilheit (Merck. 10 kg = 22 M) und seine Gefährlosigkeit für den Menschen und höhere Tiere. Blattbeschädigungen sind zu gewärtigen, sobald als die Brühe eine Stärke von 2% erreicht. So beobachtete Lüstner (Ber. G. 1909. 102) durch die 2prozent. Brühe Verbrennungen am Weinstock und Demiz sogar schon bei 1 kg BaCl_2 und 2 kg Melasse auf 100 kg Wasser. Am Hopfen erhielt Kulisch (Ber. Berj. Kolmar. 1909, 1910. S. 55) Blattbeschädigungen bei 2prozent. Stärke. Dagegen hält Moravek (a. a. D.) bei Rübenpflanzen eine 2prozent. und bei älteren Pflanzen sogar eine 4prozent. Brühe für zulässig.

Die Herstellung des Chlorbaryumsprühmittels zeichnet sich durch Einfachheit aus, denn sie erfordert nur einfache Lösung des Salzes in heißem Wasser.

Vermischung mit Brühen aus Sulfatsalzen, also auch mit Kupferkalkbrühe, ist ausgeschlossen, weil dabei wirkungsloser schwefelsaurer Baryt entstehen würde.

Mit einer 2--4prozent. Baryumchloridbrühe erzielte Moravek günstige Ergebnisse gegenüber dem Rübenrüßelkäfer (*Cleonus punctiventris*, Cl. sulcicollis) und Kulisch (a. a. D.) mit einer 2prozent. Lösung gegen die Hopfenblattlaus (*Phorodon humuli*), welche nach seinen Angaben umgehend der Vernichtung anheimfiel. Zu seiner eigentlichen Bedeutung ist das Chlorbaryum aber erst durch den Einspruch gelangt, den die französische Ärzteschaft gegen die fernere Vernichtung von Nebenschädigern mit arsenhaltigen Mitteln erhoben hat. Neben dem Nikotin ist als Ersatzmittel für das Arsen auch das Chlorbaryum herangezogen worden.

Farjell (Bull. 331. Berj. Geneva, N.-Y. 1910. 489) lieferte vergleichende Untersuchungen über die Stärke der Wirkung des Baryumchlorides gegenüber der des Bleiarzenates. Erdflöhe des Weinstockes (*Haltica chalybea*) wurden von gezuckertem Baryumchlorid (1%) in 168, durch gezuckerte Bleiarzenatbrühe (1%) in 4 Stunden

getötet. Bei der Verwendung des Mittels gegen die Gespinnstmotte (*Hyponomeuta malinella*) machten Capus und Feytaud (R. V. Bd. 32. 1909. 258) die Wahrnehmung, daß die Brühen um so stärker sein müssen, je älter die Raupen sind, daß andererseits stärkere Brühen aber auch leicht Blattverbrennungen hervorrufen können. Bei Versprühungen im Freien erzielten sie

1,8%	BaCl ₂	. . .	71%	tote Raupen, Blätter unversehrt,
2,0	„	„	85	„ „ „ „
2,4	„	„	89	„ „ „ ganz leichte Verbrennungen,
4,0	„	„	97	„ „ „ Verbrennungen.

Nach Perraud (Pr. a. v. 31. Jahrg. 1910. 2. Bd. 102) leistet eine Brühe mit 1,2% Chlorbaryum und 2% Melasse gegen die Heuwürmer, eine solche mit 1,5% BaCl₂ und 2% Melasse gegen die Sauerwürmer von *Conchylis* und *Eudemis* die nämlichen Dienste wie die Arsenbrühe. Über 2% ist keiner der französischen Versuchsansteller hinausgegangen. Ein Herabgehen auf 1 Prozent. Brühen während der Blütezeit erscheint angezeigt.

Baryumkarbonat, BaCO₃.

Von alters her ist das ein weißes Pulver darstellende, im Wasser unlösliche Baryumkarbonat als Mittel zur Vertilgung von Nagetieren, einschließlich der feldbewohnenden im Gebrauch. Zur Vertilgung von Feldmäusen eignet sich ein Köder nach der

Vorschrift (38): Gefällter kohlensaurer Baryt $\frac{1}{4}$ kg
Zucker 50 g
Brot oder Gerstenmehl . . . 1 kg

Herstellung: Das Brot, welches weder frisch noch sauer sein darf, zerreiben, mit dem Zucker und Baryt leicht aber gut mischen, schließlich zusammenkneten und zu 5000 Pillen formen.

Verwendung: Wenn irgend möglich, in die Löcher hineinschieben, damit Hasen die Pillen nicht aufnehmen können. Hühner lesen dieselben nicht auf.

Auch gegen Bühlmäuse (*Arvicola amphibius*) hat das Mittel brauchbare Dienste geleistet, sofern in der nachfolgenden von Hiltner und Morff (Pr. Bl. Pfl. 1908. 18) angegebenen Weise damit verfahren wird. Die mit dem Baryumkarbonat durchsetzten Brotsstückchen sind unmittelbar vor dem Gebrauch in etwas Wasser oder Milch aufzuweichen, mit einer Kleinigkeit Witterung zu bestreuen und, ohne sie mit der Hand anzufassen, in die Bühlmauslöcher einzuschieben. Nach Einführung des Barytbrottes muß der Gang geschlossen werden, aber so, daß das Brot nicht mit Erde zugeschüttet wird. Das Baryumbrot kann auch in Pillenform und dann mit der Legeflinte in die Löcher gebracht werden. Gotter (Z. B. D. 1909.) ergänzte diese Anleitung dahin, daß die Vergiftung zeitig im Frühjahr erfolgen muß, da eine Vorbedingung für den Erfolg das Fehlen anderweitiger Nahrungsmittel bildet. Nach ihm soll der aus Weizen- oder Maismehl hergestellte Köder 18—20% und die einzelne Pille 30—50 mg BaCO₃ enthalten.

Der Preis beträgt nach Merck Preisliste 1913 für 10 kg 20 M.

Calciumoxyd (Ätzkalk), Ca O.

Neben einem starken Ätzungsvermögen besitzt der Ätzkalk auch noch die Fähigkeit, sich bei Aufnahme von Wasser stark zu erhitzen. Beide Eigenschaften sind zur Abtötung von Niedertieren und Pilzen nutzbar gemacht worden.

a) Als Insektizid.

Auffstreuerung von Ätzkalkpulver eignet sich vorzüglich gegenüber Niedertieren mit schleimiger Bedeckung, beispielsweise Nachtschnecken, Asterraupen von *Eriocampoides limacina*, Larven des Spargelkäfers (*Lema asparagi*, L. 12punctata), des Lilienhähnchens (*Lema merdiger*). Unter dem Einflusse der ätzenden Wirkung des Kalkstaubes werfen die genannten Schädiger ihre Schleimhülle und damit ihr bestes Schutzmittel gegen nachteilige Einwirkungen von außen her ab. Eine bald nach der ersten wiederholte zweite Bestäubung pflegt deshalb den Tod der behandelten Schädiger herbeizuführen. Ein amerikanischer Landwirt Fisor (I. L. 1. 17) berichtet, daß er mit einem Gemisch von 2 Teilen Ätzkalkpulver und 1 Teil Tabaksdunst Stachelbeerblattwespen, *Nematus ventricosus*, vollkommen zu vernichten vermochte. Er überbrauste zunächst die Stachelbeersträucher und stäubte dann das Gemenge darüber.

Die als Drahtwürmer bekannten Larven verschiedener Elateridenpezies werden nach Comstock und Slingerland auf direktem Wege durch eine Ätzkalkeimischung zum Boden (200 Bushel pro 1 Acre = 70 hl auf 0,4 ha) nicht angegriffen. Dennoch ist es eine praktisch erprobte Tatsache, daß durch eine Ätzkalddüngung die Drahtwürmerplage eine sichtliche Milderung erfährt. Eine Erklärung hierfür ist darin zu suchen, daß die Drahtwürmer feuchtes Ackerland bevorzugen, während Kalkdüngung aber bekanntlich eine Entfeuchtung bewirkt.

Durch Kühn (B. 3. 88—102) wurde nachgewiesen, daß beim innigen Vermischen von 1 Teil Ätzkalk auf 4, höchstens 6 Teile Erde die in letzterer enthaltenen Nematoden (*Heterodera schachtii*) vernichtet werden. Um diese Wirkung vollkommen zu erreichen, ist mehrmaliges Um- und Durcheinanderstechen des betr. Quantums Erde durchaus erforderlich. Die Einwirkung des Kalkes hat möglichst lange, am besten einen ganzen Winter über anzudauern. Besonders geeignet ist das Kühn'sche Verfahren für die Beseitigung der Nematoden in der sogenannten Abschipperde, d. i. die beim Transport der Rüben vom Felde nach der Fabrik auf den Boden des Wagens herunterfallenden Erdteile.

Von Lüstner (Ber. G. 1909. 134) ist der Ätzkalk als Schutzmittel gegen den Befall der Neben durch den Dickmaulrüssler (*Otiorrhynchus sulcatus*) benutzt worden. Der Kalk wurde von ihm in kleine Häufchen um den Fuß der gefährdeten Nebstöcke gestreut. Praktische Bedeutung hat auch diese Verwendungsform des Ätzkalkes nicht.

Durch den regelmäßigen Zusatz von Ätzkalkmilch zu dem mit Nematoden (*Heterodera schachtii*) durchsetzten Wasser der Rübenwäschen in Zuckerrabriken läßt sich, wie Hollrung (Zb. Pfl. 1891. 20) zeigte und wie von Zschewe (Z. 3. 1910. 877) sowie von Schwarz (M. B. N. 1911. 209) bestätigt worden ist,

das Rübenälchen abtöten. Um eine derartige Wirkung zu erzielen, muß die Alkalkalität des Wassers mindestens 0,03% betragen.

b) Als Fungizid:

Als Vernichtungsmittel für Pilze hat der Kalk vorwiegend in Form von Kalkmilch Verwendung gefunden. Zur Vernichtung der Brandsporen ist schon im vorigen Jahrhundert die Kalkmilch im Gebrauch gewesen. Der Ausdruck „kälken“ für die Entbrandungsverfahren, gleichviel welcher Art dieselben sind, ist hierauf zurückzuführen. Es steht fest, daß durch eine Behandlung des brandigen Saatgutes mit Kalk ein Teil der Sporen unschädlich gemacht wird, der Erfolg ist jedoch kein durchgreifender. Das Einbeizen der Getreidesamen in einfacher Kalkmilch entspricht daher den Anforderungen der heutigen Zeit in keiner Weise. Von Kühn (Krankheiten der Kulturgewächse S. 87) wurde festgestellt, daß ein 5stündiges Einquellen in Kalkwasser von nicht genannter Stärke die Keimkraft der Schmierbrandsporen, *Tilletia caries* Tul., unberührt läßt, wohingegen bei 12stündiger Einwirkung eine Auskeimung der Brandsporen nicht mehr stattfindet.

Montanari (St. sp. 27. 251—260. 3. f. Pfl. 1895. 349) erzielte mit einer 10prozent. Kalkmilch mangelhafte Erfolge gegenüber dem Mehltau der Kartoffel, *Phytophthora infestans* de By. Ganz ähnliche Erfahrungen machte Galloway (J. M. 7. 12 f.) bei der Bekämpfung der schwarzen Fäule, *Laestadia bidwellii* (Ell.) V. u. R., auf Weintrauben. Eine aus 1½ kg Kalk und 100 l Wasser hergestellte Kalkmilch lieferte folgende Resultate, nämlich unbehandelt 45% franke Weinbeeren, mit Kalkmilch besprengt 20% franke Weinbeeren.

Ebenjowenig war ein von Galloway dem Erdboden beigegefügtes Gemisch von gleichen Teilen Kalkstaub und Schwefelpulver (höchstens 100 g von jedem auf eine 20 Fuß lange Reihe Getreide) imstande den Getreiderost zu vermindern (J. M. 7. 195). Constantin und Dufour (R. B. 1893. 497—514. 3. f. Pfl. 1894. 251) erkannten in der Kalkmilch ein unzureichendes Mittel gegen die Molekrankheit der Champignons. Nach allem scheint es festzustehen, daß der Kalk allein, sei es in Form von Kalkmilch, sei es als Pulver ausreichende pilzvernichtende Eigenschaften nicht besitzt.

Gegen Flechten und Moose an Baumstämmen wird von Savastano (St. sp. 1889. 452) folgende Mischung empfohlen:

Vorschrift (39):	Ätzkalk	12½ kg
	Gewöhnliche Asche . . .	12½ „
	Wasser	100 l

Herstellung: Den Ätzkalk in einer Tonne zunächst mit einigen Litern Wasser ablöschen und mit weiterem Wasser auf 1 hl Kalkmilch verdünnen. Alsdann die Asche hinzufügen. Den Inhalt der Tonne 6—7 Tage stehen lassen und täglich wenigstens zweimal durcheinander rühren.

Verwendung: Die obenauf stehende mäßig alkalische Flüssigkeit wird vermittels eines Pinsels auf die Baumstämme gestrichen. Wenn die Masse der Flechten eine zu starke ist, werden dieselben ihrer Hauptmasse nach zuvor mit dem Schabeisen entfernt. Die bestrichenen Flechten nehmen anfänglich eine rote, später eine rötlich-gelbe Färbung an.

Als Witterungsschutz.

Schutz der Obstbäume gegen Sonnenbrandschäden im Winter wird nach Herrick (Bull. 170. Verj. Colorado 1910. 12) durch einen Anstrich mit der nachfolgenden Masse erzielt:

Vorschrift (40):	Kalk	30 kg,
	Talg	4 "
	Kochsalz	5 "
	Wasser zu leicht flüssiger Masse.		

Schwefelkalkbrühe, $\text{CaS} - \text{CaS}_2$.

Obwohl die Schwefelkalkbrühe schon seit dem Jahre 1833 bekannt und im Gebrauch ist, hat sie doch erst in der neuesten Zeit allgemeine Verwendung gefunden. Den äußeren Anlaß dazu gab die Suche nach einem brauchbaren Mittel zur Bekämpfung der San Joseläus. An und für sich ist die Herstellung des Mittels überaus einfach, denn sie erfordert lediglich die etwa einstündige Verfochung eines Gemisches von Schwefelblume und Kalkmilch. Je nach der Reinheit der Materialien, nach dem Mischungsverhältnis der letzteren und der Kochdauer entstehen jedoch in einzelnen Verbindungen von recht verschiedenem Werte, weshalb sich die Beobachtung bestimmter Maßregeln notwendig macht.

Die eingehendsten Untersuchungen über die Vorgänge, welche sich bei der Vereitung von Schwefelkalkbrühe abspielen, verdanken wir den Amerikanern Snyke, Bosworth und Hedges (Bull. 329. Verj. Geneva, N. Y. 405). Darnach wird beim Verfochen von Schwefel mit Kalkmilch neben verschiedenen Calciumsulfiden, noch Calciumthiosulfat und unter Umständen auch Calciumsulfid gebildet. Ob die eine oder andere dieser Verbindungen überwiegt, hängt wesentlich ab von dem gegenseitigen Mengenverhältnis des Kalkes zum Schwefel und von der Menge des Wassers gegenüber Kalk und Schwefel. Sofern das Verhältnis Schwefel zu Kalk = 3 : 1 beträgt, gelangt die größte, bei 2 : 1, die geringste Menge Niederschlag zur Abscheidung. Bei 1 : 1 steigt dieselbe wieder. Die höchste Ausbeute an löslichen Sulfiden (CaS_2 , CaS) wird erzielt bei dem Verhältnis $\text{S} : \text{CaO} = 2$ bis 2,25 : 1. Überwiegt umgekehrt der Kalk den Schwefel, so entstehen große Mengen des wertlosen Thiosulfates. Bei einem Verhältnis $\text{S} : \text{Ca} = 1 : 1$ gehen nur 50% des Kalkes in Lösung. Je mehr Wasser im Verhältnis zu den beiden unlöslichen Stoffen verwendet wird, um so geringere Mengen Bodensatz werden gebildet. Beträgt die Kalkmenge 20 kg zu 100 l, so gehen nur 68,8%, bei 0,5 kg : 100 l dahingegen 99,7% Kalk in Lösung.

Auf Grund ihrer Untersuchungen gelangen die Obengenannten zur Aufstellung nachstehender Vorschriften:

Vorschrift (41):	Schwefel	19,3 kg
	Kalk	8,6 "
	Wasser	100 l

Es dürfte sich empfehlen, überall dort, wo das Dezimalsystem eingeführt ist, dieser Vorschrift die nachstehende Form zu geben.

Vorschrift (42):	Schwefel	20 kg
	Kalk	10 "
	Wasser	100 l

Mit Erhöhung des Kalkgehaltes ist zwar der Nachteil verbunden, daß ein etwas größerer Anteil des Kalkes ungelöst bleibt, als es bei der Benutzung der ursprünglichen Vorschrift der Fall sein würde. Dafür besitzt aber die umgestaltete Formel den Vorzug wesentlich größerer Einfachheit. Außerdem trägt sie dem Umstande Rechnung, daß selbst sehr guter Kalk einige Prozente fremder Beimischungen aufweist.

Ein überreichlicher Bodensatz stellt sich bei Benutzung der obigen Vorschrift in der Schwefelsäurebrühe besonders dann ein, wenn der Schwefel oder der Kalk unreine Beschaffenheit besitzen. Kalk mit weniger als 90% CaO und mehr als 5% MgO ist bei der Herstellung auszuschließen.

Herstellungsweise: In einem mindestens 120 l fassenden eisernen Kessel den Kalk zu einem dünnen Brei ablöschen, mit dem Schwefelpulver gut vermischen, die Hälfte des Wassers hinzusetzen, das Gemisch unter beständigem Umrühren zum Kochen bringen und eine Stunde lang im Sieden erhalten, verdampfendes Wasser von Zeit zu Zeit ersetzen, zum Schluß auf 100 l verdünnen, erkalten lassen, durchseien, durch Spindeln die Dichte nach Beaumé bestimmen, in ein verschließbares Gefäß umfüllen, dabei Sorge dafür tragen, daß die Flüssigkeit bis nahe an den oberen Rand heranreicht, luftdicht verschließen, Tag der Herstellung und die ermittelte Dichte auf dem Gefäß vermerken.

Sofern es sich nötig macht, zwischen Herstellung und Ingebrauchnahme einige Zeit verstreichen zu lassen, empfiehlt sich die Abdichtung der Vorratsbrühe gegen die Luft durch Aufguß von etwas Öl. Bei spundvoller Einfüllung hält sich die Brühe etwa 2 Wochen lang. Stellen sich aus irgend einem Grunde hierbei kristallinische Abscheidungen ein, so können dieselben nach Zulmer (Bull. 177. Ontario Departm. Agric.) durch Erhitzen der Flüssigkeit auf 60—70° C. wieder beseitigt werden.

Eine wesentlich andere Zubereitungsweise wählte Morse (Bull. 164. Maine). Nach ihm werden 3,6 kg frisch gebrannter Ätzkalk in einem Hundertlitergefäß mit 6 l kochendem Wasser übergossen. Sobald als der Kalk abzulöschen beginnt, sind ihm 2,4 kg Schwefelblume und weitere 6 l Wasser hinzuzufügen. Die ins Kochen geratene Masse ist beständig umzurühren. Wenn die Ablöschung sich dem Ende nähert, wird das mit einigen Säcken und einem Deckel verschlossene Gefäß eine Stunde lang sich selbst hüberlassen, alsdann der Inhalt verdünnt, abgeseigt und mit Wasser auf 100 l Flüssigkeit gebracht. Bei Verwendung von kaltem Wasser zum Ablöschen leidet der Wert des Mittels Einbuße.

Eine nach der Vorschrift von Slyke hergestellte Brühe soll eine Stärke von 32—34° B. haben. Es wäre dringend erwünscht, daß künftig alle Vorratslösungen diese oder auch eine andere allgemein anerkannte Stärke besitzen, weil dann erst die Angaben über den Grad der Verdünnung, welche in den einzelnen Fällen zu wählen ist, einen allgemeinen Wert haben. Solange wie diese Über-

einstimmung aber noch nicht vorliegt, bleibt nichts anderes übrig, als für jeden Einzelfall die Stärke des Vorratzmittels ausdrücklich in Berücksichtigung zu ziehen.

Verwendungsweise: Nach Whewel (Proc. N. Y. State Fruit Growers' Assoc. 1910. 31) ist eine Schwefelkalkbrühe von 32—34° B. zu verdünnen gegen

Apfelschorf (<i>Fusicladium</i>)	1:30
Pfirsichsäule	1:20
Pfirsichschorf	1:20
Kräuselfrankheit der Pfirsiche	1:40
Nebenkrankheiten	1:40
<i>Phytophthora infestans</i>	1:25
Krankheiten des Kirschbaumes	1:40

Stewart (Bull. 92. Pennsylvania) hat für die Herstellung des nötigen Verdünnungsgrades die Anwendung des Densimeters nach Beaumé empfohlen und auch eine kleine Hilfstabelle aufgestellt zur raschen Ermittlung der Wassermengen, welche einer Vorratzlösung von gegebener Dichte hinzugefügt werden müssen, um eine Brühe von dem erforderlichen Verdünnungsgrad zu erhalten.

Dichte 1,01 eignet sich gegen Blattfleckenkrankheit der Kirichen. Beginn der Sprüzarbeit beim ersten Sichtbarwerden der Infektion; im ganzen drei Beprißzungen mit einmonatigen Zwischenpausen.

Dichte 1,01—1,015; gegen *Fusicladium* und *Conchylis*. Erste Behandlung, wenn die Blüten das Rote zeigen, zweite Beprißzung unmittelbar nach Blütenfall, dritte Beprißzung etwa 3 Wochen nach der zweiten; die zweite und dritte Beprißzung unter Beigabe von Arsenkalzen; für die zweite *Conchylis*-Brut eine Beprißzung etwa am 1. August.

Dichte 1,02; gegen *Lepidosaphes ulmi* während des Larvenschlüpfens.

Dichte 1,03—1,04; gegen *Eriophyes piri*, Blattlausseier, *Exoascus deformans*.

Dichte 1,03 nebst Kalkzusatz gegen *Aspidiotus perniciosus* als Sommerbehandlung.

Dichte 1,04; gegen *Aspidiotus perniciosus* bei starker Verjüngung und alten Apfelmäumen.

Nachteile der Schwefelkalkbrühe.

Neben dem Vorzuge vielseitiger Verwendbarkeit, verhältnismäßig einfacher Herstellungsweise und starker Wirkung besitzt die Schwefelkalkbrühe auch mehrere Nachteile, unter denen sich einige befinden, deren Beseitigung gewiß noch geslingen wird. Dauernd werden ihr erhalten bleiben die starke Äßkraft, welche gelegentlich auch dem Sprüzarbeiter nachteilig werden kann, die Notwendigkeit zur Verwendung großer Wassermengen beim Verkothen und das Fehlen jedweder Neigung zum Breitlaufen, wie sie z. B. den ölkaltigen Brühen in so hohem Maße eigentümlich ist. Zwei weitere unerwünschte Eigenschaften, nämlich die Bildung großer Mengen von Niederschlag und die baldige Zersetzung bei der Aufbewahrung lassen sich auf Grund der Untersuchungen von Slyke verhältnismäßig leicht vermeiden.

Nach Hartzell (Bull. 331. Geneva, N. Y. 489) steht der Umfang der Verbrennungen im direkten Verhältnis zu der Menge der angewendeten Brühe.

Im übrigen sind die Beschädigungen am größten bei Besprühungen der Blattunterseite. Ein Rostigwerden der Äpfel- und Pfirsichfrüchte konnten Parrott und Schoene (Bull. 330. Geneva, N. Y. 451) nach der Anwendung von Schwefelsäurebrühe zwar nicht wahrnehmen, wohl aber litten die 7—9 Tage alten Neutriebe. Johnson (Bull. 5. Virginia Trunk Station. 85) beobachtete an Gurken und Melonen nachteilige Wirkungen bei Verwendung einer selbstbereiteten 2:2:100-Brühe. Hiernach steht jedenfalls fest, daß zartere Pflanzenteile durch die Schwefelsäurebrühe beschädigt werden können. Über die Ursachen der Blattverbrennungen suchte Wallace (Bull. 288. Ithaka, N. Y. 105) Klarheit zu schaffen. Danach spielt der Gesundheitszustand der Bäume wie auch die Sorte eine Rolle. So machte er die Wahrnehmung, daß krebssranke Bäume unter der Behandlung mit Schwefelsäurebrühe litten, gesunde aber nicht. Eine Eigentümlichkeit der Brennflecken ist es, daß sie an Größe nicht zunehmen, wie das bei den Beschädigungen durch die Kupfersäurebrühe geschieht.

Verwendung als Insektizid.

Die Schwefelsäurebrühe besitzt ätzende Eigenschaft, sie kommt deshalb namentlich als Hautgift in Frage. In der Hauptsache sind bis jetzt Hemipteren, namentlich Schildläuse, und Milben mit der Brühe bekämpft worden. Unter den Schnabelferfen eignet sich in erster Linie die San Jose Schildlaus zur Bekämpfung mit Schwefelsäurebrühe. Für sie ist die Winterbehandlung mit einer achtfachen Verdünnung der 32—34° B.-Brühe zu empfehlen. In zweiter Linie hat das Mittel gegen *Lepidosaphes ulmi* (*Mytilaspis pomorum*), die Komma- oder Niesmuschelschildlaus gute Dienste verrichtet. Gegen Milben (*Eriophyes spec.*) ist eine 11fache Verdünnung angezeigt. Unter den Verhältnissen Schwedens wirkte das Mittel nach einer Mitteilung von Tullgren und Dahl (Z. B. D. 1910. 1546) in befriedigender Weise gegen *Lepidosaphes* und *Eriophyes piri*, während es gegen Blattläuse und Blattflöhe versagte. Die zahlreichen Ergebnisse von Bekämpfungsversuchen, denen nicht Brühen nach der Vorschrift S:Ca:H₂O=20:10:100 zugrunde gelegt wurden, können hier unbeachtet bleiben.

Verwendung als Fungizid.

Bei den Bekämpfungsarbeiten gegen die San Joselaus stellte sich heraus, daß die mit dem Mittel besprühten Bäume auch in bemerkenswerter Weise von den Angriffen parasitärer Pilze verschont bleiben. So erkannte Wallace und Whetzel (Bull. 276. Ithaka, N. Y. 157) in der Schwefelsäurebrühe ein recht wirksames Mittel zur Bekämpfung von *Exoascus deformans* an Pfirsichen. Voraussetzung für den Erfolg sind: 1. Die Behandlung hat während der Ruhezeit der Bäume zu erfolgen und muß spätestens beim Beginn des Knospen-schwellens beendet sein. 2. Die Bedeckung aller Knospen mit dem Mittel muß eine vollkommen gleichmäßige sein. Bei den Versuchen des Genannten betrug die Menge der gekrauselten Blätter beispielsweise

	a	b	c
unbesprüht . . .	58,9 %	34,3 %	41,3 %
besprüht	0,9 „	2,3—6,1 „	5,3—8,3 „

Als Mittel gegen den Apfelschorf bewährte sich die Schwefelkalkbrühe bei Versuchen von Morse (Bull. 164. Maine), ohne allerdings der Kupferkalkbrühe in der Wirkung vollkommen gleichzukommen, denn es wurden geerntet bei 3 Spritzungen

unbehandelt	1	%	Schorffreie Früchte
Schwefelkalkbrühe (2,4 : 2,4 : 100)	33 $\frac{1}{3}$	„	„
2prozent. Kupferkalkbrühe . . .	50	„	„

Scott und Quaintance (Circ. 120. B. E.) erzielten sehr günstige Ergebnisse gegen den Schorf und gegen Sclerotinia auf Pfirsichbäumen mit einer Brühe 2:2:100. Es waren frei von

Sclerotinia	unbehandelt	37	%	, behandelt	95,5	%
Schorf.	„	1	„	„	93,5	„

Barre (Jb. Süd-Carolina. 1910. 27) verhinderte bei zwei Versprühungen das Auftreten der Braunsäule (Monilia). Norton (Bull. 143. Maryland) fand, daß der Pfirsichschorf (Cladosporium) gänzlich ferngehalten wird. Den echten Mehltau auf Hopfen bekämpfte Salmon (J. B. A. 17. 1910. 184) erfolgreich. In der Wirksamkeit gegen Phytophthora infestans kommt die Schwefelkalkbrühe, wie Jones und Giddings (Bull. 142. Verf. Vermont. 109) nachgewiesen haben, der Kupferkalkbrühe nicht gleich.

Durch eine Bestreuung mit gepulvertem Schwefelcalcium wird nach Garrigon die Klee-seide (Cuscuta) vernichtet. Wenige Stunden nach dem Aufstreuen tritt Welfung und nach zwei Tagen vollkommene Schwärzung ein.

Verstärkungen der Schwefelkalkbrühe.

Um die Schwefelkalkbrühe auch wirksam gegen fressende Insekten zu machen, genügt es, ihr 0,5% Bleiarzenat hinzuzufügen. Scott und Quaintance gelang es, mit einer derartigen Brühe Conotrachelus nenuphar auf Pfirsichbäumen wirksam zu bekämpfen. Gegen andere Rüsselkäfer dürfte sich diese Mischung gleich brauchbar erweisen. Durch den Zusatz von Bleiarzenat wird die Schädigungsmöglichkeit gegenüber der Pflanze nicht erhöht, auch treten dabei keinerlei den Wirkungswert vermindernde Umsetzungen ein. Ebenso wenig ist letzteres bei Zugabe von Schweinfurter Grün, weißem Arsenik und Calciumarsenat der Fall. Gleichwohl empfehlen sich letztere als Ergänzungsmittel nicht in demselben Maße wie das Bleiarzenat.

Kalifornische Brühe. Oregonbrühe.

Die durch eine Beigabe von 1—2 kg Kochsalz auf 100 l verstärkte Schwefelkalkbrühe hat die Bezeichnung Kalifornische Brühe erhalten. Sie besteht in ihren löslichen Bestandteilen als Calciumsulfid, Calciumchlorid und Natriumsulfid, wobei das erstere erheblich vorwiegt. Von vielen Seiten wird der Kochsalzzusatz als unnötig bezeichnet. Auch eine Ergänzung durch 150—300 g Kupfervitriol auf 100 l Brühe ist, unter der Benennung Oregonbrühe, im Gebrauche. Beide Mittel sind früher vielfach gegen Schildläuse verwendet worden, haben sich dabei aber nicht sonderlich bewährt. Zu berücksichtigen bleibt hierbei allerdings, daß die damaligen Schwefelkalkbrühen unrationell zusammengesetzt waren.

Chlorcalcium, CaCl_2 .

Die bisherigen Versuche mit dem Chlorcalcium haben gelehrt, daß dieser Stoff für phytopathologische Zwecke ungeeignet ist. Comstock und Slingerland vermochten (Bull. 33 der Cornell-Universität) keinerlei Erfolge mit demselben gegen Drahtwürmer zu erzielen. Ebenso unbrauchbar erwies sich nach Waite (J. M. 264) eine 1 v. H. Chlorcalciumlösung zur Vertilgung von Flechten auf Bäumen.

Chlorkalk, $\text{CaCl}_2 \text{O}_2 + \text{CaCl}_2$.

Als „bestes Mittel gegen Raupen“ wird in der Gartenflora (38. Jg. 502) ein Gemisch von 2 kg Chlorkalk und 1 kg Fett bezeichnet. Das zu Rollen geformte leicht mit Berg umwickelte und dann um den Baumstamm befestigte Gemisch soll abhaltend wirken. Dieser Zweck wird zweifellos aber nur kurze Zeit hindurch, d. h. solange als der Chlorkalk Chlorgas und unterchlorige Säure abgibt, erfüllt.

Calciumbisulfit.

Wulff (Arkiv för Botanik Bd. 8) behandelte Botrytis-Sporen mit einer 1,5prozent. Lösung von Calciumbisulfit und fand dabei, daß eine 15 Minuten lange Einwirkung zur Abtötung der Sporen führt. Zur vorbeugenden Behandlung der Mehlwürmer gegen Oidium-Befall hat Degruhl (Pr. a. v. 1905) die winterliche Anfeuchtung des Holzes mit einer Mischung aus

Vorschrift (43):	Calciumbisulfit	5—8 kg
	Schmierseife	1 "
	Wasser	100 l

empfohlen. Flüssiges Calciumbisulfit von 11° B. stellt sich im Preise am billigsten und enthält etwa 80 g H_2SO_3 im Liter.

Gips, $\text{CaSO}_4 + 7 \text{aq}$.

In der Pflanzenpathologie wird der Gips hauptsächlich nur als Träger für Bekämpfungsmittel in Pulverform z. B. für Eisenvitriol, Kupfervitriol und Schweinfurter Grün, gelegentlich auch zur Erhöhung der Klebekraft verwendet.

Calciumbenzoat.

Aus dem von Stone (22. Jahresber. Verj. Massachusetts. 1910. 55) mit 2,5prozent. Calciumbenzoatbrühe vorgenommenen Versuchen (Monilia auf Pflaumenbäumen) geht hervor, daß selbst bei günstiger Witterung es nicht möglich ist, die Bäume mit diesem Mittel pilzfrei zu erhalten.

Chlormagnesium, MgCl_2 .

Im Gegensatz zum Chlorcalcium eignet sich nach den Versuchen von Heinrich-Nostock (a. a. O.) das Chlormagnesium nicht zur Vertilgung von Flederich (Raphanus raphanistrum) und Ackersenf (Sinapis arvensis). Den Uredo-sporen von Puccinia coronata ist Chlormagnesium in 1‰-Lösung nicht zuträglich, da

nach Hitchcock und Carleton (Bull. 38. Verj. Kansas) nur wenige Sporen in derselben (bei 27stündiger Versuchsdauer) keimten.

Schwefelsaure Magnesia, $\text{MgSO}_4 + 7 \text{H}_2\text{O}$.

Schwefelsaure Magnesia hat auf Kühn's Vorschlag (Z. Z. 1852. 592) Verwendung gefunden als vorbeugendes Mittel gegen die Fraßbeschädigungen des Moosknopfkäfers, *Atomaria linearis* Steph., an den jungen Rübenpflanzen. Zu diesem Zwecke sind die Rübenkerne 20 Minuten lang in folgender Flüssigkeit einzubeizen:

Vorschrift (44):	Schwefelsaure Magnesia . . .	5 kg
	Kohlensäure	1 "
	Wasser	100 l

Sobald die Rübenkerne genügend abgetrocknet sind, hat deren Ausfaat zu erfolgen. Das Mittel hat bei einem von mir angestellten Versuch (Zb. Pfl. 1891. 29) fast vollständig versagt. In der Folgezeit haben u. a. auch Marek (der Landwirt 1892. S. 1) und Pagnoul (D. Z. Z. 1895. 6) das nämliche Mittel empfohlen. Ob die letzteren diese Empfehlung auf Grund eigener Versuche ausgesprochen haben, wird aus den einschlägigen Mitteilungen indessen nicht ersichtlich.

Gegenwärtig dürfte das Mittel kaum noch im Gebrauche sein.

Kieselsaure Magnesia.

Der Talk an sich besitzt weder fungizide noch insektizide Eigenschaften. Seine Verwendung in der Pflanzentherapie beschränkt sich auf die Rolle als trockenes Verdünnungsmittel. Namentlich zur Herstellung der als „Sulfosteatite“, neuerdings auch als „Fosfit“ bezeichneten Kupfervitriolstreupulvers findet er Verwendung.

Metalle der eigentlichen Erden.

Kaliumalaun, $\text{Al}_2\text{K}_2(\text{SO}_4)_4 + 24 \text{H}_2\text{O}$.

Alaun besitzt adstringierende Eigenschaften, welche ihn an und für sich geeignet zur Verwendung als Hautgift machen würden. Die bisher mit Alaunlösungen gegenüber Kohltruppen (*Pieris*), Kohlblattläusen (*Aphis*) und Stachelbeerblattwespen (*Nematus ventricosus*) erzielten Erfahrungen lassen jedoch keinen Zweifel darüber, daß das Mittel sich zur Insektenbekämpfung nicht eignet. Der Grund hierfür liegt darin, daß wäßrige Alaunlösung die Insekten nicht beneht. Mohr (Insektengifte 41) hat deshalb ein mit Fuselöl (5 kg auf 100 l) versetztes (4prozent.) Alaunwasser benutzt und nach seinen Angaben damit die Larven der Blutlaus (*Schizoneura lanigera*) vernichtet. Die Eier blieben allerdings unversehrt.

Die Sporen des Haferbrandes (*Ustilago carbo*) sowie des glatten Steinbrandes (*Tilletia levis*) wurden bei Versuchen von Kühn (Z. Pr. S. 1872. 283) durch fünfstündige Behandlung mit Alaunlösung (von ungenannter Stärke) nicht keimungsunfähig gemacht.

Schwere Metalle.

Unedle Metalle.

Das Mangan. Übermangansaures Kali, KMnO_4 .

Die kleinen schwarzen, grün und violett schimmernden, stabförmigen Kristalle des Kaliumpermanganates lösen sich leicht in Wasser mit karminroter Farbe und haben dann die Eigenschaft, schon in der Kälte einen Teil ihres Sauerstoffes unter Bildung von braunem Mangan-(sesqui-)oxyd abzugeben. Ob die Abgabe von Sauerstoff oder ob das Mangan als solches die fungiziden Eigenschaften des Salzes bedingt, bildet eine noch offene Frage. Für die Verwendung des Mittels ist namentlich Truchot (Le permanganate de potasse en viticulture) eingetreten. Nach ihm rufen 0,25 v. H. Lösungen zwar Verbrennungen hervor; Zusatz von etwas Kalkmilch beseitigt aber diesen Übelstand. Gegen Oidium hat er eine Lösung von 125 g Permanganat auf 100 l Wasser empfohlen. Jensen (Z. f. Pfl. 1911. 306) hat das Mittel zur Bodendesinfektion verwendet. Die Herstellung der Lösung darf nicht in hölzernen Gefäßen erfolgen, ebensowenig dürfen die Spritzenbehälter von Holz sein. Ein großer Nachteil des übermangansauren Kalis besteht in seiner außerordentlich kurzen Wirkungskdauer.

Das Eisen.

Im Laufe der Zeit sind zahlreiche Verbindungsformen des Eisens auf ihre Verwendbarkeit für pflanzenpathologische Zwecke geprüft worden. Dabei hat sich die Tatsache ergeben, daß keines der Eisensalze für insektizide Zwecke allgemein geeignet ist und daß brauchbare fungizide Wirkungen nur in einer geringen Anzahl von Fällen zu verzeichnen sind. Die ersten Heilungsversuche mit einem Eisensalz unternahm Gujébe Gris 1843, dem es gelang, durch Aufstropfen von Eisensalz auf chlorotische Blätter Wiederergrünung der letzteren hervorzurufen. Später hat F. Sachs gezeigt, daß chlorotische Pflanzen durch Zugabe von Eisensalz zur Nährlösung geheilt werden können, eine Wahrnehmung, welche in der Folge aber von Alten und Jänicke (Z. f. Pfl. 1892. 33.) dahin richtig gestellt wurde, daß nur Eisenoxydulsalze diese Wirkung ausüben können. Schließlich sind die Eisensalze auch noch zur Chloroseheilung unter unmittelbarer Einführung in die Gefäßstränge des Kambiums von Bäumen nutzbringend herangezogen worden. Die bedeutendsten Leistungen verrichtet das Eisen als Herbizid. Zu einer allgemeinen Verwendung hat es nur das Eisenvitriol gebracht.

Eisenchlorid, Fe_2Cl_6 .

Das Eisen-(sesqui-)chlorid ist ein gelber, unkrystallinischer, begierig wasseranziehender, in groben Stücken zum Verkauf gelangender, in Wasser sich mit braungelber Farbe lösender Körper. Galloway (J. M. 7. 195) hat beobachtet, daß eine 1%₀₀-Eisenchloridlösung das Auftreten des Getreiderostes verhindert, sofern die Getreidepflanzen alle 10 Tage besprüht werden. Auf der gleichen Bodenfläche fanden sich vor behandelt: keine rostigen Exemplare, unbehandelt: 12 Rostpflanzen. Wüthrich (Z. f. Pfl. 1892. 16. 81.) zeigte, daß die Auskeimung der

Uredoisporen von *Puccinia graminis* durch eine 10prozent. Eisenchloridlösung verhindert wird, wohingegen bei Hitchcock und Carleton (Bull. 38. Verj. Kansas) eine 1^{0/100}-Lösung die Keimung von *Puccinia coronata* nur fühlbar hemmte, nicht völlig beseitigte.

Eisenhydroxydul, $\text{Fe}(\text{OH})_2$.

Das Eisenhydrat wurde von Fairchild (J. M. 7. 338) auf seine Brauchbarkeit als Spritzmittel gegen die Blattfleckenkrankheit der Birnen, *Entomosporium maculatum* Lév., untersucht.

Getrockn. Eisenvitriol . .	22,94 g
Natriumhydrat (NaOH) . .	11,47 g
Wasser	3,785 l

Das Eisenvitriol und Natriumhydrat in je einer Hälfte des Wassers auflösen und dann durcheinander gießen. Das Gemisch, anfänglich schmutzig grün, geht allmählich in eine lebhaft braune Färbung über, indem sich das zunächst entstehende $\text{Fe}(\text{OH})_2$ an der Luft in $\text{Fe}_2(\text{OH})_6$ umwandelt. Die Umsezung erfolgt nach der Formel: $\text{FeSO}_4 + \text{H}_2\text{O} + 2 \text{NaOH} = \text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$.

Das Mittel vermag dem Auftreten der Krankheit nicht so gut entgegenzuwirken wie die ammoniakalische Kupfervitriollösung, es deckt und haftet an den Blättern ebensogut wie diese, ruft aber auf den letzteren leichte Beschädigungen hervor. Unter diesen Umständen erscheint es sehr fraglich, ob der Eisenhydratbrühe ein bleibender Wert als Fungizid zugesprochen werden darf.

Eisenoxyd und Eisenhydroxyd, $\text{Fe}_2(\text{OH})_6$.

Von Schander (M. N. Pfl. Br. Bd. 2. 1910) wurde sowohl das Eisenoxydpulver (100—200 kg auf den Hektar) wie auch Eisenoxydhydratlösung (600 l 12- und 15prozent. auf den Hektar) als Mittel zur Vernichtung von *Sinapis arvensis* erprobt, in beiden Fällen nur mit unbefriedigendem Erfolge.

Eisensulfid, Schwefeleisen, FeS .

Einen vollen Mißerfolg gegen Rost auf Hafer und Sommerweizen erzielte Galloway (J. M. 7. 195—226) bei einer am 6., 16. und 20. Juni, sowie am 5. Juli ausgeführten Bespritzung dieser Pflanzen mit einer Eisensulfidbrühe von folgender Zusammensetzung

Getrocknetes Eisenvitriol . .	91,7 g
Schwefelleber	367,0 g
Wasser	15,14 l

Nicht wesentlich günstiger waren die Erfahrungen, welche Fairchild (J. M. 7. 338) mit der Eisensulfidbrühe gegen *Entomosporium maculatum* Lév. auf Birnblättern machte. Er benutzte nachstehendes Mengenverhältnis:

Getrocknetes Eisenvitriol . . .	22,94 g
Schwefelleber	91,76 g
Wasser	3,79 l

Obwohl freie Schwefelsäure hierin nicht enthalten ist, erlitten die Blätter doch leichte Beschädigungen, die auch bei Herstellung der Brühe mit $6\frac{1}{2}$ l Wasser bestehen blieben. Dem Vordringen des Pilzes vermochte das Mittel keinen Einhalt zu tun. Es haftet zudem nicht so gut und deckt auch nicht so kräftig wie ammoniakalische Kupfervitriolbrühe. Das Laub der Rosskastanie (mit *Phyllosticta sphaeropsoidea* E. u. E.) wird von Eisensulfidbrühe gleichfalls beschädigt. Nach allem ist von dem Mittel wenig zu erhoffen.

In jüngerer Zeit hat Volk (Better Fruit. 5. 1911. S. 39. 59) die Beobachtung gemacht, daß unter einer großen Anzahl verschiedenartiger Mittel allein die aus 4,5 kg Eisenvitriol auf 100 l Wasser und der zur vollständigen Umsetzung erforderlichen Menge Schwefelsäurebrühe hergestellten Eisensulfidbrühe geeignet war, bei einer Sommerbehandlung) den Mehltau (*Sphaerotheca leucotricha*) von den Apfelbäumen fernzuhalten.

Schwefelsaures Eisenoxydul, $\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$.

Die Hauptleistungen des Eisenvitrioles in der Pflanzenpathologie bestehen in der Behebung bestimmter Fälle von Chlorose, in der Verhütung der Fleckenkrankheit (*Sphaceloma ampelinum*) des Weinstocks und in der Vernichtung mehrerer weitverbreiteter Ackerunkräuter. Es wird teils innerlich, teils äußerlich, bald in trockenem pulverförmigen, bald in gelöstem Zustande verwendet. Infolge seiner Billigkeit eignet sich das Eisenvitriol zur Massenverwendung. Kalziniertes, seines Kristallwassers beraubtes Eisensulfat wirkt in keiner Weise besser wie das gewöhnliche, ist aber wesentlich teurer wie dieses. Verfälschungen des Salzes sind nicht zu befürchten, weil solche nicht lohnend genug sein würden.

Innerliche Verwendung:

H. Goethe empfiehlt zur Beseitigung der Gelbsucht (Chlorose) für kleine Bäume je 1 kg und für größere je 2 kg Eisenvitriol den Wurzeln zuzuführen (Ver. G. 1891. 30, Pomol. Monatsh. 1891. Heft 11). Zu diesem Zwecke sind in 50—100 cm Entfernung vom Stamme 20—30 cm breite und tiefe Gräben auszuheben, mit Wasser gehörig anzufeuchten und schließlich nach dem Hineinwerfen des Eisenvitriols wieder zu schließen. Bei Bäumen, welche noch im Treiben von Blättern sind, wirkt das Mittel besser, als in solchen Fällen, wo Abschluß des Treibens schon stattgefunden hat. Goethe konnte mitunter schon nach 8 Tagen die günstige Wirkung beobachten. Für bleiche Neben wandte derselbe (Ver. G. 1892. 48) 2 kg Eisenvitriol pro Stock an und erzielte im ersten Jahre einen guten Erfolg. Im darauffolgenden Frühjahr machten sich bei den behandelten Neben ein Wachstumsstillstand der ganzen Pflanze und Kräufelung der Blätter bemerkbar. Diese Abnormitäten schwanden jedoch wieder im Verlauf des Sommers mit der Abnahme der dem Boden zugeführten Feuchtigkeitsmenge. Etwas anders verfuhr Gouirand (R. V. 1894. Nr. 25). Derselbe schüttete an jeden Stock 10 l einer 5prozent. Eisensulfatlösung. Die Chlorose soll hierdurch zwar langsamer, dafür aber nachhaltiger beseitigt werden als durch das Besprühen der Blätter mit Eisenpräparaten. Tomè (I. a. 1892. 375. 376. 3. f. Pfl. 1894. 164) gelang es durch wiederholte Bewässerung des Bodens mit

einer 8—10prozent. Eisenvitriollösung die Chlorose von Birnbäumen zu entfernen. Für noch geeigneter hält er das Aufstreuen von gepulvertem Eisenvitriol auf den Düngerhaufen, weil hierdurch nicht nur die Ammoniakgase gebunden, sondern auch alle Würmer getötet werden. Der mit Eisensalz behandelte Mist ist den chlorotischen Bäumen zuzuführen.

Die Frage, ob es rationeller ist, das Eisenvitriol als festes Salz dem Boden oder in Form einer Lösung den Blättern zuzuführen, hat Marguerite Delacharlonny untersucht und dahin beantwortet, daß schwache Grade von Chlorose mit Vitriolpulver, starke Chlorosen mit Eisensulfatlösungen zu bekämpfen sind. Wenn sich der Kalk des Bodens zum Eisen verhält wie 5—20:1, dann soll den Wurzeln das feste Salz verabreicht werden, ist das Verhältnis wie 20—100:1, dann ist die Besprengung der Blätter vorzuziehen. Das pro Hektar anzuwendende Quantum Eisenvitriol gibt er auf 300—1500 kg an. Im weiteren schreibt Marguerite Delacharlonny vor eine Dosis im Spätherbst über den Weinbergsboden gleichmäßig auszustreuen und einzupflügen bzw. einzuhacken, die zweite Dosis nach Winter direkt an die Wurzeln zu bringen. Für die Blattbesprengung empfiehlt er eine 1—2prozent. Eisenvitriolbrühe. Zu beginnen ist hierbei zunächst mit 1prozent. Lösung, allmählich ist dieselbe auf 2 v. H. zu verstärken. Die Bespritzungen sollen mit 8—14tägigen Zwischenräumen solange fortgesetzt werden, bis das chlorotische Aussehen der Blätter geschwunden ist. Nach Dufour (Z. f. Pfl. 1891. 136. 137, vielleicht nach Sagnier J. a. pr. 1891. II. 147. 148) können bereits durch eine 2prozent. Eisenvitriollösung sehr leicht Verbrennungen des Laubes hervorgerufen werden.

Eine als Rôte der Reben bezeichnete Krankheit empfiehlt Brunet (J. a. pr. 1895. Nr. 36. 338—340) durch Begießen der Wurzeln mit 2prozent. Eisenvitriollösung zu beseitigen.

Von Galloway (J. M. 7. 195—21) ist untersucht worden, ob Winterweizenpflanzen durch eine Bedüngung von 100 bzw. 225 g Eisenvitriol auf eine 20 Fuß lange Reihe vor dem Rost geschützt werden können. Der Erfolg dieser Maßnahme war indessen ein sehr geringer.

Mokrschëvsky führte chlorotischen Obstbäumen Eisenvitriollösung direkt in das Kambialgewebe des Stammes zu und erzielte dabei Chloroseheilung. Sobald die Stärke der Lösungen 0,25 v. H. erreicht, ruft sie aber Schädigungen hervor.

Außere Verwendung.

a) Als Insektizid.

Hier und da findet sich eine Angabe, daß Eisenvitriollösungen mit Nutzen gegen Insekten verwendet worden sein sollen. Derartige Angaben sind bis auf weiteres mit Vorsicht aufzunehmen.

b) Als Fungizid.

Das Verhalten einiger Pilze zu Eisenvitriollösungen von verschiedener Stärke ergibt sich aus Untersuchungen von Wüthrich (Z. f. Pfl. 1892. 16. 81).

Phytophthora infestans. Die Konidien gelangen in 0,0139prozent. Lösung zwar nicht zur Schwärmsporenbildung, wohl aber zu einigen direkten Aus-

keimungen. Bei 0,139% unterblieb jedwede Lebensäußerung. Auf Zoosporen wirkt die 0,139prozent. Lösung tödlich.

Plasmopara viticola. In 0,139prozent. Lösung ist nach 15 Stunden noch keine Schwärmisporienbildung zu bemerken.

Puccinia graminis. 0,139prozent. Lösung vermindert die Keimung der Uredosporen und unterdrückt sie vollkommen bei den Aecidiumsporen. Bei den Uredosporen tritt vollkommene Keimverhinderung ein in 1,39prozent. Lösung.

Ustilago carbo. In 0,139prozent. Lösung macht sich nachteiliger Einfluß auf die Keimung bemerkbar, 1,39prozent. Lösung unterdrückt letztere vollkommen.

Wiederholt ist der Versuch unternommen worden, das Kupfervitriol durch das billigere Eisenvitriol als Mittel gegen den Kartoffelpilz zu ersetzen. Bisher waren alle hierauf hinielenden Bemühungen jedoch ohne Erfolg. Petermann (Bull. Nr. 48 der Versuchstation zu Gembloux. 1891) erhielt mit einer 1prozent. Eisensulfatlösung, welche am 18. Juni und 15. Juli vor Eintritt der Krankheit auf die Stauden gebracht worden war, 8,3% franke Knollen gegen 11,3% auf den unbehandelten Versuchspartellen; gleichzeitig wurde der Ernteertrag nicht unerheblich durch die Bespritzungen herabgedrückt, nämlich von 46,37 kg auf 32,93 kg.

Gegen die Sporen des glatten Weizen=Steinbrandes, *Tilletia laevis* Kühn, war nach Kühn (Z. Pr. S. 1872. 283) eine Eisenvitriollösung von nicht genannter Stärke völlig unwirksam.

Zur Vernichtung des Mutterkornes rät Mc Alpine (Bericht über Versuche betreffs Rost im Weizen. 1892—93; Z. f. Pfl. 1896. 48) eine Kopfdüngung des infizierten Feldes mit Eisenvitriol an. Ob ein derartiges Vorgehen Aussicht auf Erfolg hat, ist doch sehr zweifelhaft, denn Wüthrich hat nachgewiesen, daß in einer 1,4prozent. Eisenvitriollösung die Claviceps-Sporen noch zahlreiche Keimschläuche von annähernd normaler Länge treiben, erst durch eine 13,9prozent. Lösung wurde jede Keimung verhindert. Die eine wie die andere Konzentration läßt sich aber aus mancherlei Gründen praktischer Natur im Ackerboden nicht herstellen.

Das Eisenvitriol ist ein bewährtes Mittel gegen die von dem Pilze *Sphaeloma ampelinum* hervorgerufene, schwarzer Brenner oder auch Anthrakose benannte Krankheit der Weinstöcke. Die sonst so ausgezeichnete fungizide Eigenschaften besitzenden Kupfersalze sind auffallenderweise dem schwarzen Brenner gegenüber wirkungslos. Skawinsky empfahl (J. a. pr. 46. I. 815) mit einer Auflösung von 500 g Eisenvitriol in 1 l Wasser die Reben nach dem Schnitt und ebenso 14 Tage vor dem Austreiben zu waschen; die erzielten Erfolge bezeichnet er als vorzüglich. Von dieser Behandlung sind nach Sol (J. a. pr. 1883. I. 84. 85) die Augen der Reben auszuschließen. Ähnlich starke Vitriollösungen sind auch von anderer Seite erfolgreich verwendet worden. Tomè (I. a. 1892. 375. 376) wählte z. B. eine 35prozent. Lösung und benetzte damit die Weinstöcke nach beendeter Beschneidung. Von Volle (Atti e memorie dell' Istituto di Gorizia. 1892) wird eine Brühe von folgender Zusammensetzung als sehr brauchbar bezeichnet.

Vorschrift (45):	Eisenvitriol	50 kg
	Schwefelsäure	5 "
	Wasser	100 l

Herstellung: Das Eisenvitriol in siedendem Wasser lösen, alsdann die Schwefelsäure hinzusetzen und die entstehende Flüssigkeit gut durcheinander rühren.

Verwendung: Die Brühe ist zu benutzen bevor sie kalt wird und mit Hilfe eines Pinsels auf die Weinstöcke 15—20 Tage vor dem Aus schlagen der Knospen aufzutragen. Der Hauptstamm muß vorher entrin det werden. Obiges Quantum reicht für 1 ha Weinberg.

Von anderer Seite werden derartige Lösungen für zu stark bezeichnet. Ghirardi (I. a. 1891. 326. 327. 3. f. Pfl. 1891. 302) fand, daß eine 2prozent. Eisensulfatlösung alle Triebe verbrennt und erklärt eine 0,5prozent. Lösung für ausreichend. Die Beobachtungen Ghirardis stehen indessen nur scheinbar in Widerspruch mit den oben angeführten, da diese sich auf trockenes noch nicht ergrüntes Holz, die seinigen aber auf bereits hervorgetretene Triebe beziehen.

Galloway hält für die Ruhezeit auch schon schwächere Eisenvitriollösungen — 6 kg nebst 250 ccm Schwefelsäure auf 100 l Wasser — für ausreichend.

Beigabe von Eisenvitriol in den mit Schorfkartoffeln bestellten Boden blieb bei Versuchen von Holmes (Journ. Agr. Sc. 1910. 322.) wirkungslos.

Unkrautvertilgung durch Eisenvitriol.

Den weitaus größten Wirkungsbereich hat sich das Eisenvitriol als Mittel zur Unkrautvertilgung, in erster Linie von Fiederich (*Raphanus raphanistrum*) und Akersensj (*Sinapis arvensis*), erobert. Gewisse Unkräuter gehen zugrunde, wenn ihre chlorophyllführenden Organe, namentlich die Blätter, in Berührung mit Eisenvitriollösung gelangen. Andererseits widersteht eine Anzahl von Kulturpflanzen, obenan die Halmgewächse, der Einwirkung von Eisensulfatlösung, sei es, weil ihr wachziger Epidermisüberzug, sei es, weil die Art ihrer Behaarung die Benetzung mit Flüssigkeiten verhindert. Dieses verschiedenartige Verhalten hat zur Unkrautbekämpfung auf chemischem Wege geführt. Als Entdecker des Verfahrens gilt ziemlich allgemein der Franzose Bonnet, von welchem Pitier (J. a. pr. 1897. Nr. 20) mitteilt, daß er im Jahre 1896 eine 6prozent. Kupfer vitriollösung zur Vertilgung von Unkräutern im Hafer verwendet hat. Ein anderer französischer Landwirt Martin (J. a. pr. 1897. Nr. 24) trat daraufhin mit der Nachricht an die Öffentlichkeit, daß es ihm gelungen sei, mit einer 10prozent. Eisenvitriollösung die nämlichen Erfolge zu erzielen. In Wahrheit reicht aber die Benutzung des Eisenvitrioles zur Unkrautvertilgung noch weiter zurück, denn bereits in den Jahren 1887 und 1888 ist von Marguerite Delacharlonny (J. a. pr. 1888. Nr. 44. S. 637) das Moos von den Wiesen mit Eisenvitriol und zwar durch Aufstreuen von 300—600 kg Salz auf 1 ha — je nach der Dicke der Moosdecke — beseitigt worden. Genannter beobachtete, daß nach einer derartigen Behandlung das Moos sich schwärzt und vergeht, der Graswuchs aber üppige Formen annimmt. Gleichzeitig wies er auch auf die

Möglichkeit hin, das Mittel in flüssiger Form zu verwenden und schrieb für diesen Fall vor die Benutzung einer 5prozent. Eisenvitriollösung in Mengen von 10 l auf 15 bzw. 10 qm Wiesenfläche.

Über die Art des Vorganges, welcher zur Vernichtung der von Metallsalzlösungen betroffenen Unkrautpflanzen führt, herrscht noch Unklarheit. Tatsache ist, daß unter der Einwirkung des Eisenvitrioles der Inhalt der Blattzellen schwarze Färbung annimmt, woraus gefolgert worden ist, daß Eisen Salz in die Blattgewebe eintritt. Der exakte, durch Untersuchung geschwärzter, von anhaftendem Eisenvitriol restlos befreiter Blätter geführte Nachweis fehlt meines Wissens noch. Denkbar wäre, daß das Eisen nur als Deckmittel wirkt, ähnlich wie es bei der Chloroseheilung Lichtstrahlen abhält und dadurch die notwendige beständige Zerstörung von Zellinhaltsabscheidungen verhindert. Denkbar wäre aber auch, daß sich osmotische Vorgänge zwischen Zellinhalt und Eisenvitrioltröpfchen abspielen. Für beide Deutungen spricht der Umstand, daß die Stärke der Wirkung mit der Stärke der Lösung steigt. Der Erklärung, wonach das Senföl (des Hederrichs und des Ackersejns) eine Verbindung mit dem Eisen eingeht und hierdurch den Tod der Pflanze herbeiführt, steht die Tatsache entgegen, daß auch Unkräuter ohne Senföl der Eisenvitriolbehandlung unterliegen und daß auch eisenfreie Lösungen die nämliche Wirkung ausüben. Bei grossem Sonnenscheine ist die Wirkung eine viel schnellere wie bei trübem Wetter, ein Vorgang, welcher für die Vermutung Raum läßt, daß die Metallsalzlösung vielleicht nur bestimmte dem Zellprotoplasma schädliche Lichtstrahlen durch sich hindurchläßt, die als Gegenmittel gegen diese schädliche Wirkung dienenden aber absorbiert. Schwärzung des Blattgewebes infolge von Eisenvitriolaufnahme in das Blattinnere habe ich bei Weinblättern erhalten. In diesem Falle dürfte die Schwärzung durch die Einwirkung der Eisenvitriollösung auf das Tannin des Zelljastes entstanden sein.

Für die Vertilgung durch Eisenvitriol eignen sich in erster Linie solche Unkräuter, deren Blätter breite Flächen, nur schwache Behaarung sowie horizontale Lage besitzen und wenig oder gar nicht futiniert sind. So kommt der Gänsefuß (*Chenopodium album*) ganz und gar nicht in Frage, weil seine Blattfläche viel zu fettig ist, um den Flüssigkeitströpfchen Halt zu gewähren. Ähnlich liegen die Verhältnisse bei der Felddistel (*Cirsium arvense*), bei der Soudistel (*Sonchus oleraceus*) und dem Aker-Schachtelhalm (*Equisetum arvense*). Die wüchsende *Daucus carota* ist ebenso wie die Feldfamilie (*Matricaria camomilla*) und die Schafgarbe (*Achillea millefolia*) ebenfalls kein geeignetes Objekt, teils weil ihnen die breite Blattfläche fehlt, teils weil ihre Blätter aufrechte Stellung einnehmen. Bewährt hat sich die Eisenvitriollösung vor allem gegen Hederrich, Ackersejns und Löwenzahn (*Taraxacum*).

Unter den Verhältnissen Schwedens wurden von Haglund und Feilichen (Svenska Mosskultur Föreningens Tidskrift. 1904. 413) auf Moorboden mit einer 15prozent. Eisenvitriollösung nachstehende Unkräuter erfolgreich vernichtet: *Leontodon autumnale*, *Centaurea cyanus*, *Bidens tripartita*, *Galeopsis*, *Thlaspi arvense*, *Cerastium vulgatum*, *Stellaria media*, *Glechoma hederacea*, *Veronica*

agrestis, V. arvensis, Ranunculus repens, Galium aparine, Rumex acetosella, Myosotis palustris, Sinapis arvensis, Marchantia polymorpha.

Ebenso wie die Unkräuter zeigen auch die Kulturpflanzen ein abweichendes Verhalten gegenüber der Eisenvitriollösung, welche sich ebenfalls auf die Stellung und die Oberflächenbeschaffenheit der Blätter gründet. Gar nicht oder nur vorübergehend werden geschädigt Hafer, Weizen, Gerste, Roggen, Raps, Mohn, Möhre und blaue Lupine unter Deckfrucht. Entschieden zu vermeiden sind Unkrautbespritzungen bei Kartoffeln, Zuckerrüben, Wasserrüben, Turnips, Buchweizen, Bohne, weißer und gelber Lupinen und Luzerne.

Die vielerörterte Frage, welcher von beiden Klassen der Klee zuzuteilen ist, läßt sich nicht vorbehaltlos beantworten. In einer Reihe von Fällen hat die Bespritzung dem Klee nicht geschadet. Andererseits liegen aber auch Berichte über Beschädigungen vor. Bleibt das Herz der Kleepflanze ungeschwärzt, so tritt eine dauernde Schädigung der letzteren nicht ein. Zu den in ihrem Verhalten zum Eisenvitriol ebenfalls schwankenden Kulturgewächsen gehört auch die Serradella (*Ornithopus sativus*), die Erbse (*Pisum*) und der Lein (*Linum*).

Um vollkommen wirksam zu sein, bedarf das Eisenvitriol-Verfahren bei seiner Durchführung der Beachtung mehrerer Vorsichtsmaßregeln. Zunächst ist es ratsam, wenn immer nur möglich, nicht die im Handel angepriesenen sogenannten Hederichpulver, Gemische von gewöhnlichem oder entwässertem Eisenvitriol mit Straßenstaub, Ziegmehl, Gips und anderen für die eigentliche Wirksamkeit des Mittels belanglosen Stoffen, sondern Eisenvitriollösung zu verwenden. Es möge in dieser Beziehung nur das Urteil von Hiltner (Pr. Bl. Pfl. 1911. 17) hier angeführt werden, welches dahingeht, „daß mit keinem der zur Zeit (1911) gehandelten pulverförmigen Hederichbekämpfungsmitteln auch nur annähernd die Wirkung einer richtig durchgeführten Eisenvitriolbespritzung erreichbar ist“. Der Genannte erzielte auf 1 qm

	Hederichpflanzen	Hederich	Hafer
Unbehandelt	321	396 g	95 g
22prozent. Eisenvitriol, 600 l auf 1 ha	10	16 „	607 „
Bitomul-Streupulver 200 kg auf 1 ha	175	204 „	175 „
Kalkstickstoff, 200 kg auf 1 ha	128	161 „	231 „
Unkrautod, 200 „ „ 1 „	137	170 „	241 „
Hederichfresser, 200 kg auf 1 ha	207	210 „	165 „

In zweiter Linie ist zu beachten, daß der Hederich, der Ackersenf usw. mit dem Alter an Empfindlichkeit gegenüber der Eisenvitriollösung verlieren. In der Regel soll die Bespritzung erfolgt sein, wenn das Unkraut sein 3. und 4. Blatt entwickelt hat. Ferner bleibt zu berücksichtigen, daß die Lösung in bestimmter Stärke und Menge für eine Flächeneinheit verspritzt werden muß. Für ganz junge Pflanzen pflügt die 15prozent. Lösung (15 kg gewöhnliches Eisenvitriol auf 100 l Wasser) auszureichen. Sicherer wirkt für alle Fälle die 20prozent. Lösung. Als erfolgssichernde Menge ist 600 l auf 1 ha zu bezeichnen.

Weiterhin ist die Witterung, bei welcher gespritzt wird, von wesentlichem Einfluß auf das Ergebnis. Am besten eignen sich windruhige, sonnenklare Tage.

Jedenfalls muß bei scharfem Winde die Bespritzung unterbleiben, weil ein solcher die auf das Blatt gelangte Flüssigkeit sehr schnell zum Eintrocknen bringt und dann den zurückbleibenden Pulverrest fortsegt. Tritt bald nach vollendeter Sprizarbeit Regen ein, so muß mit einem Mißerfolg gerechnet und die Bespritzung unter geeigneten Verhältnissen erneuert werden. Eine Wiederholung der Arbeit ist dahingegen nicht erforderlich, sobald als mindestens 2 Stunden verfloßen sind, bevor sich Regen einstellt.

Beachtenswerte Tagesleistungen lassen sich nur mit Hilfe fahrbarer Federichsprizen erzielen und zwar pro Spritze bis zu 7,5 ha. Die Unkosten sind für 1 ha wie folgt zu berechnen. Bei einer Tagesleistung von 7,5 ha:

Eisenvitriol für 7,5 ha bei 600 l und 20prozent. Lösung auf 1 ha	
= 900 kg, die 100 kg zu 10,0 M =	90,00 M
Anfuhrkosten, anteilig für das Eisenvitriol und für die fertige Lösung,	
2 Pferde, 1 Fahrer =	24,00 „
Für die Sprizarbeit 2 Pferde, 1 erwachsener Arbeiter, 1 Junge = .	26,00 „
5% Verzinsung, 2% Erneuerung und 10% Abschreibung von der	
Spritze (500 M) bei jährlich 75 ha Leistung =	8,50 „
	<hr/>
	148,50 M

Die Bespritzung von 1 ha erfordert somit rund 20,00 M

Wenn in der Literatur hier und da die Unkosten mit 6 M für 1 ha angegeben werden, so lassen sich derartig niedrige Angaben nur dadurch erklären, daß dieselben lediglich die Kosten für das Eisenvitriol berücksichtigen.

In welcher Weise die Aufwendung für die Eisenvitriolbespritzung durch Mehrleistungen des Getreides ausgeglichen werden, geht aus einem Versuch der pflanzenpathologischen Abteilung des Kaiser-Wilhelm-Institutes in Bromberg hervor.

Dasselbst wurden erzielt von 1 ha Gerste

Unbehandelt	16600 kg Körner
Einmal bespritzt mit 600 l 20prozent. .	24400 „ „
zweimal „ „ 600 l 20 „ .	25100 „ „

Die Herstellung der Lösung erfolgt am zweckmäßigsten durch Einhängen des Eisenvitriols an die Oberfläche des Wassers. Am Abend in das Gefäß eingehängtes Eisenvitriol pflegt frühmorgens vollständig gelöst zu sein. Vorherige Säuberung der zum Transport der Lösung nach dem Felde benutzten Tauchgefäße von gröberen Bestandteilen ist zur Vermeidung von Sprizenverstopfung unbedingt erforderlich.

Für pflanzenpathologische Zwecke reicht das Ferrum sulfuricum oxydulatum crudum, dessen Preis (C. Merck, Preisliste 1913) für 1 kg 0,25 M, für 100 kg 10 M beträgt, vollkommen aus.

Eisenvitriol-Kalkbrühe.

Sempolowsky (Z. f. Pfl. 1894. 323—325. 1895. 203. 204) hat untersucht, ob ein Gemisch von Eisenvitriol und Kalk ähnlich wie Kupferkalkbrühe der

Kartoffelkrankheit entgegenzuwirken imstande ist, erreichte aber nichts hierbei, gleichviel ob er eine 2prozent., 6prozent. oder 8prozent. Eisenkalkbrühe verwendete. Gleiche Erfahrungen machte Giltay (Nederlandsch Landbouw Weekblad. 1892. Nr. 22. ref. B. C. 1892. 851). Durch Bespritzungen mit einer Brühe aus 1 kg Eisenvitriol, $\frac{1}{2}$ kg Kalk, 100 l Wasser erzielte er vergleichsweise 8500 kg Knollen gegenüber 8900 kg von unbespritzten Kartoffeln. Die Eisenvitriolkalkbrühe übte somit nicht nur keinerlei vorteilhafte Wirkung aus, sondern hat offenbar auch noch zu einer Schwächung der Kartoffelpflanze beigetragen.

Gegen den schwarzen Brenner, *Sphaceloma ampelinum*, erzielte Pellegrini mit 1 kg Eisenvitriol, 1 kg gebrannten Kalk und 1 kg Kupfervitriol auf 100 l Wasser recht gute Resultate bei 5maliger Bespritzung in der Zeit vom 4. Mai bis 11. August.

Berliner Blau.

Mit einer Brühe von Berliner Blau hat Galloway (J. M. 7. 195) versucht, den Rost im Getreide zu bekämpfen, indessen ohne Erfolg. Etwas günstigere Ergebnisse erzielte Fairchild (J. M. 7. 338) mit einer Mischung von 23 g entwässertem Eisenvitriol, 46 g Kaliumeisenchyanür und 3,8 l Wasser gegen die Blattfleckenkrankheit (*Entomosporium maculatum* Lév.) der Birnbäume. Die Brühe haftete bemerkenswert gut, deckte ebenso kräftig wie ammoniakalische Kupfervitriollösung, beschädigte die Birnen-, wie die Kofkastanienblätter etwas und erwies sich nicht ganz so wirksam gegen den Pilz wie die Kupferbrühe.

Vorjaures Eisenoxydul, $\text{Fe B}_4\text{O}_7$.

Fairchild (J. M. 7. 338) bezeichnet das Mittel als unbrauchbar für fungizide Zwecke. Galloway (J. M. 7. 195) erzielte mit ihm keine Vorteile gegen den Getreiderost.

Doppelschromsaures Kali, $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$.

Von Galloway (J. M. 7. 195—226) ist das doppelschromsaure Kali zur Einführung in den Boden und als Samenbeize gegen den Getreiderost verwendet worden. In dem ersten Falle wurde eine 100 Quadratfuß große Versuchsfäche mit einer Auflösung von 350 g Kaliumdichromat in 100 l Wasser übergossen. Hierdurch erlitt jedoch die Produktionsfähigkeit des Bodens eine vollständige Unterbrechung. Die Samenbeize bestand in einem 24stündigen Einweichen der Getreidesamen in 5prozent. Kaliumdichromatlösung. Sie bewirkte, daß die aus derart behandeltem Saatkorn gewachsenen Pflanzen frei von Puccinia blieben, während ungebeizte Saat auf der nämlichen Fläche 3 Rostpflanzen lieferte. Die Ernte fiel jedoch trotzdem zu Ungunsten der Beize aus, denn es wurden vergleichsweise geerntet:

gebeizter Samen.	9,4 Einheiten Stroh + Körner,	davon 2,1 Einheiten Körner.
dahingegen		
unbehandelter Weizen	10,5	" " + " " 2,5 " "

Hitchcock und Carleton (Bull. 38 der Versuchsstation Kanjas) haben festgestellt, daß durch ein 21—24stündiges Verweilen der Uredosporen von *Puccinia coronata* in einer 1‰-Lösung von doppeltchromsaurem Kali die Keimfähigkeit der Sporen stark herabgedrückt und bei einem mehr als 24stündigen Aufenthalte in derselben gänzlich vernichtet wird. In einer Lösung von 1:10000 keimten sie bei kürzerer Einwirkungsdauer (17—19 Stunden) ziemlich reichlich, bei längerer (24—26 Stunden) dahingegen mangelhaft.

Chromalaun, $\text{Cr}_2\text{K}_2(\text{SO}_4)_4 + 24\text{H}_2\text{O}$.

Durch eine 1‰-Chromalaunlösung wird die Auskeimung der Uredosporen von *Puccinia coronata* nicht verhindert (Hitchcock und Carleton Bull. 38 der Versuchsstation f. Kanjas).

Schwefelsaures Nickeloxyd, $\text{NiSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$.

Eine 1‰ Lösung vermag die Keimung der Uredosporen von *Puccinia coronata* in keiner Weise aufzuhalten (Hitchcock und Carleton Bull. 38 der Versuchsstation f. Kanjas).

Versuche von Gwodzdenowitsch (Z. B. D. 1901. 756) haben gezeigt, daß das Nickelsulfat an und für sich ein geeignetes Ersatzmittel für das Kupfervitriol bei der Plasmopara-Bekämpfung sein würde, daß aber der hohe Preis dem entgegensteht.

Chlorzink, ZnCl_2 .

Die Auskeimung der Uredosporen von *Puccinia coronata* erleidet in einer 1‰-Lösung von Chlorzink eine merkliche Hemmung (Hitchcock und Carleton Bull. 38 der Versuchsstation f. Kanjas). Die Uredo- und Aecidiensporen von *Puccinia graminis* verhalten sich in Chlorzinklösungen analog wie in Auflösungen von Zinkvitriol (s. d.); ebenso die Konidien von *Plasmopara viticola* und *Claviceps purpurea*, die Sporen von *Ustilago carbo*, sowie die Zoosporen von *Phytophthora infestans*. Die Konidien dieses letztgenannten Pilzes kommen in einer 0,068prozent. Zinkchloridlösung weder zur Schwärmsporenbildung noch zu einer direkten Auskeimung (Wüthrich, Z. f. Pfl. 1892. 16—31. 81—94).

Zinksulfid, ZnS .

Eine Mischung aus 33,4 g Zinkvitriol, 66,7 g Schwefelleber und 3,8 l Wasser ist nach Fairchild (a. a. D.) fast ohne allen Wert gegen *Entomosporium maculatum*. Dahingegen hält sie den Pilz *Phyllosticta sphaeropsoidea* E. u. E. auf Korkkastanie zurück, wenn auch nicht so gut wie eine seifige Kupfervitriol-Ammoniakbrühe.

Schwefelsaures Zinkoxyd, $\text{ZnSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$.

Wie Wüthrich (Z. f. Pfl. 1892. 16. 81) festgestellt hat, eignet sich Lösung von Zinkvitriol als Mittel zur Verhütung des Auskeimens der Sporen gewisser Pilze.

Phytophthora infestans. An Konidien in 0,143prozent. Lösung macht sich eine Hemmung in dem Keimungsvorgange wahrnehmbar, bei 0,143prozent. ist dieselbe eine vollkommene. In 0,143prozent. Lösung erlischt die Bewegung der Zoosporen nach 1 Minute, Keimung findet nicht statt.

Plasmopara viticola. Eine merkliche Hemmung in der Keimung der Konidien ist bereits bei einer 0,00143prozent. Lösung vorhanden, 0,0143 prozent. verhindert sie vollständig.

Puccinia graminis. Bei den Uredo- und den Necidium-Sporen wird die Keimung in der 0,143prozent. Lösung vollständig gehemmt.

Ustilago carbo. 0,143prozent. Lösung läßt nur wenige Konidien zur Auskeimung gelangen, während bei 1,43prozent. die Keimung völlig unterbleibt.

Claviceps purpurea. Die Konidien treiben in 0,143prozent. Lösung zwar zahlreiche Keimschläuche, diese sind aber durchschnittlich kürzer als die in reinem Wasser gebildeten. Bei 1,43prozent. tritt vollständige Verhinderung der Keimung ein.

Wiederholt ist der Versuch gemacht worden, das teure Kupfervitriol durch das billigere Zinkvitriol zu ersetzen. Sowohl Zinkvitriol-Sodabrühe wie die Mischung von phenolsulfosaurem Zink mit Kalkmilch eignet sich nach Untersuchungen von Gvozdenowitsch (Z. B. D. 1901. 756) jedoch nicht als Ersatzmittel.

Kieselsaures Zinkoxyd.

Mit einer Zinksilikatbrühe hat Fairchild (J. M. 7. 359) einige Versuche angestellt. Er benutzte die Mischung: 33,4 g Zinkvitriol, 58,4 g Wasserglas, 3,8 l Wasser.

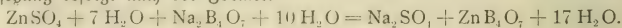
Die hieraus entstehende, opalisierende, langsam einen Niederschlag absetzende Brühe entsprach indessen nach keiner Richtung hin, speziell auch nicht gegen *Entomosporium maculatum* Lév., den gestellten Anforderungen.

Zink-Blutlaugensalzbrühe.

Eine 900 g Zinkvitriol und 1800 g Kaliumeisenzyanür (gelbes Blutlaugensalz) auf 100 l Wasser enthaltende Brühe setzt einen gelblich-weißen Niederschlag langsam ab. Befindet sich Zink im Überschuß, so erfolgt das Absetzen rascher. Sie haftet nach Fairchild (J. M. 7. 350) zwar ganz gut an den Blättern, beschädigt sie aber und hält *Entomosporium maculatum* Lév. nicht in genügendem Umfange von denselben ab.

Bor-saures Zinkoxyd, ZnB_4O_7 .

Galloway (J. M. 7. 222—224) besprengte Hafer und Sommerweizen zur Verkeimung bzw. Abhaltung des Rostes mit einer Zinkboratlösung von der Zusammensetzung: Zinkvitriol 133,4 g, Borax 133,4 g, Wasser 15,14 l. Zinkvitriol, sowie Borax in wenig Wasser lösen, mischen und zu 15,14 l auffüllen. Die Umfegung erfolgt nach der Formel:



Strenge Innehaltung gleicher Gewichtsmengen Zinkvitriol und Borax ist erforderlich, weil sich andernfalls ein rasch zu Boden gehender Niederschlag bildet. Richtig hergestellt muß eine gallertartige Masse von milchig-weißer Farbe entstehen.

Beim Besprühen der Pflanzen vom ersten Bemerkbarwerden des Rostes ab am 6., 16., 20. Juni und 5. Juli war der Erfolg ein ausnehmend guter, denn Hafer wie Sommerweizen blieben rostfrei und lieferten einen höheren Ernteertrag als die unbesprengten Pflanzen, nämlich:

unbehandelt	1515 g	Stroh	und	Körner,	wovon	240 g	Körner
besprügt	1790 g	"	"	"	"	284 g	"

Weniger wirkungsvoll fand Fairchild (J. M. 7. 350) diese Zinkboratbrühe gegen *Entomosporium maculatum* Lév. auf Birnblättern. Sie haftet zwar ebenso gut wie ammoniakalische Kupferlösung auf den letzteren, überzieht dieselben aber nicht so vollständig wie diese und beschädigt außerdem etwas das Laub. Da auch der Pilz von der Zinkboratbrühe nicht wirksam genug zurückgehalten wird, bezeichnet Fairchild das Mittel als unbrauchbar für den vorliegenden besonderen Zweck. Ähnliche Erfahrungen machte er mit *Phyllosticta sphaerospidea* auf Roßkastanie.

Kadmiumvitriol, $\text{CdSO}_4 + 4\text{H}_2\text{O}$.

Eine 0,5- und 1prozent. Kadmiumvitriol-Kalkmilchbrühe bewährte sich bei Plasmopara-Bekämpfungsversuchen, welche Gwodzdenowitsch (Z. B. D. 1901. 756) mit Weinstöcken ausführte, zwar vorzüglich gegen den Pilz, gleichzeitig rief sie aber vorzeitige Blattvergelbung und Laubfall hervor.

Bleitetetroxyd, Pb_3O_4 .

Als Ersatzmittel für das Schweinfurter Grün hat sich die Mennige bei Versuchen von Morje (Bull. 141. Maine) nicht bewährt.

Bleichromat, PbCrO_4 .

In Indien stößt die Benutzung der Arsenjale zu Pflanzenschutz Zwecken wie in Frankreich auf Widerspruch, weshalb Lefroy (Agr. Journ. India. 5. 138) Versuche mit dem Bleichromat als Ersatzmittel anstellte. Bei der Herstellung desselben verfährt er dergestalt, daß er in den Flüssigkeitsbehälter der Spritze 15 l Wasser bringt, darin 66,2 g Bleinitrat auflöst und dann 29,4 g Kaliumbichromat gelöst in 15 l Wasser hinzuschüttet. Hierbei entstehen 64,6 g Bleichromat. Diese Mischung wirkt einmal infolge ihrer Farbe als Vergiftungsmittel (Deterrens) und sodann auf Grund ihres Bleigehaltes als Magengift. Auf 100 l umgerechnet würde sich folgende Vorschrift ergeben:

Vorschrift (45):	Bleinitrat	441 g	(450 g)
	Kaliumbichromat	196 "	(200 "
	Wasser	100 l	(100 l)

Das chromsaure Blei ist zwar Gegenstand des Handels, erfahrungsgemäß besitzt aber das selbst frisch bereitete Präparat wesentliche Vorzüge gegenüber

dem käuflichen Erzeugnis, namentlich dadurch, daß es sehr viel langsamer zu Boden sinkt. Es empfiehlt sich deshalb, unter allen Umständen die Selbstbereitung des chromsauren Bleies und zwar unmittelbar vor der Ingebrauchnahme des Mittels.

Essigsaures Blei, $\text{Pb}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 + 3\text{H}_2\text{O}$.

Hitchcock und Carleton (Bull. 38. Versuchstation Kanjas) haben festgestellt, daß die Uredosporen von *Puccinia coronata* durch eine 1‰-Lösung von Bleiacetat ganz merklich in der Reimung zurückgehalten werden.

In neuerer Zeit findet das essigsaure Blei (Bleizucker) namentlich Verwendung zur Darstellung der Bleiarfenatbrühe (siehe weiter unten). Der Preis des *Plumbum aceticum puriss. cryst. Ph. G. V.* beträgt (E. Merck, Preisliste 1913) 1 M für 1 kg.

Kupfer.

Die Kupferverbindungen sind ausgezeichnete Fungizide, ihre Leistungen als Insektizide sind geringwertiger Natur. Der Ruhm, die fungiziden Eigenschaften des Kupfers entdeckt zu haben, gebührt Prévost, welcher bei dem Versuche Brandsporen in abgekochtem Wasser zum Auskeimen zu veranlassen, die Bemerkung machte, daß diese Auskeimung nicht eintrat, sobald das fragliche Wasser in kupfernen Gefäßen zum Sieden gebracht worden war. Nach Prévost hat besonders Kühn sich um die Untersuchung und Einführung der Kupferpräparate als Mittel zur Befreiung des Saatgetreides von Stein- und Flugbrand verdient gemacht. 1885 wies Millardet auf die Vorteile einer Vermischung des Kupfervitriols mit Kalkmilch hin. In den nun folgenden Jahren wurde eine ganze Reihe verschiedenartiger Kupfergemische hergestellt und namentlich gegen die Kartoffelkrankheit sowie gegen verschiedene Pilzformen auf Obstgewächsen und dem Weinstock ausgenutzt.

Gegenwärtig nehmen die Kupfersalze in der Pflanzentherapie einen hervorragenden Platz ein. Neben der bemerkenswerten Eigenschaft selbst in sehr starker Verdünnung noch wirksam zu sein, besitzen sie noch den weiteren Vorzug, sich auf verhältnismäßig einfache Weise zu Bekämpfungsmitteln verarbeiten zu lassen.

Kupferchlorid, $\text{CuCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$.

Die Uredosporen von *Puccinia coronata* werden durch eine 1‰-Lösung zwar nicht vollkommen an der Auskeimung behindert, aber doch merklich darin gehemmt (Hitchcock und Carleton, Bull. 38. Versuchstat. f. Kanjas).

Häufiger als das reine Kupferchlorid haben die Kupferchlorid enthaltenden Gemische Verwendung gefunden. Fairchild (I. M. 7. 338) prüfte zwei derselben auf ihre Wirksamkeit gegen *Entomosporium maculatum* Lév. Dem ersteren derselben lag zugrunde: 200 g Kupfervitriol, 300 g Chlorkalk und 100 l Wasser. Diese Brühe, welche außer Gips noch in der Hauptsache Braunschweiger Grün (CuCl_2 , 3 CuO , 4 H_2O) enthält, ist nicht ganz so schädlich für die Blätter, wie ein Gemisch aus 200 g Kupfervitriol, 400 g Chlorkalk und 100 l Wasser.

Dasjelbe bildet eine rußig-schwarze, allmählich abjehende Brühe, welche den Birnblättern, ebenso dem Laub der Roßkastanie sehr nachteilig ist. Dabei haftet sie schlecht und wirkt ungenügend gegen *Entomosporium maculatum* Lév.

Von Galloway (Bull. 3. D. V. P. 9—31) wurde eine Kupferchloridbrühe aus 75 g Kupfervitriol, 40 g Chlorcalcium und 100 l Wasser auf ihr Verhalten gegen die Schwarzfäule auf Weinstöcken untersucht. Mit Hilfe einer 6maligen Bespritzung erzielte er ganz beachtenswerte Erfolge:

unbehandelte Stöcke gaben:	41,61 %	vollkommene, gesunde Trauben,
6mal gespritzte	98,10 „	„ „ „

Die Brühe besitzt den weiteren Vorteil, dem Weinlaube nur in sehr geringem Maße schädlich zu werden, sie wird hierin nur von Kupferalkalibrühe und Kupferacetatlösung übertroffen.

Kupferoxychlorür, CuO , CuCl_2 .

Das Kupferoxychlorür ist ein grünliches, amorphes, etwa 50% Cu enthaltendes, in Wasser schwer oder gar nicht lösliches Pulver, welches sich bei sehr feiner Mahlung längere Zeit im Wasser schwebend erhält. Eine aus diesem Pulver bereitete Brühe empfahl Chuard (R. V. 1909. 353. C. r. h. 150. 839) als Ersatzmittel für die Kupferalkalibrühe. Als besondere Vorzüge an der Brühe von Kupferoxychlorür werden genannt: 1. außerordentliche Einfachheit in der Herstellung, 2. starke Klebekraft, 3. genügendes Sichtbarwerden auf den Blättern. 4. geringe Kosten. Das Kupferoxychlorür entsteht als Nebenprodukt bei der Gewinnung von Kalium und Natrium auf elektrolytischem Wege nach dem Verfahren von Garnier aus den Kupferanoden. Die Wirksamkeit des Stoffes beruht darauf, daß unter der Einwirkung von Luft und Luftfeuchtigkeit eine Oxydation des Kupferoxychlorüres erfolgt, wodurch jeweils kleine Mengen des leichtlöslichen Kupferchlorüres gebildet werden.

Nach Chuard verrichtet diese Brühe die nämlichen Dienste gegen Plasmopara auf Weinstöcken wie eine 2 prozent. Kupferalkalibrühe. Dagegen machte Maisonneuve (R. V. 34. 1910. 709) bei vergleichenden Versuchen die Wahrnehmung, daß eine (zur Erhöhung der Klebekraft noch mit Talkpulver versetzte) Kupferoxychlorürbrühe doch nicht in so vollkommenem Maße dem Plasmoparapilze entgegenwirkte wie der Kupferalkali. Auch Kulisch (Ber. Kolmer 1909. 44) hält eine Empfehlung des in Frankreich unter der Bezeichnung Cuprosa française in den Handel gebrachten Oxychlorure cuivreux für verfrüht, da die damit hergestellten Brühen Blattverbrennungen hervorrufen können.

Schwefelkupfer.

Fairchild (J. M. 7. 338) stellte Versuche mit Kupferkiesbrühe gegen *Entomosporium maculatum* Lév. an. Die Brühe bestand aus 400 g Kupfervitriol, 400 g Schwefelleber und 100 l Wasser. Das Gemisch besitzt, wie die Schwefelleber, eine wechselnde Zusammensetzung, wahrscheinlich: $\text{Cu}_2\text{S} + \text{Cu}_2\text{S}_8 + \text{Cu}_2\text{S}_4$, vielleicht auch: $\text{Cu}_2\text{S} + \text{Cu}_2\text{S}_5$. Es verlegt das Birnenlaub etwas, ist nicht ganz

so wirksam wie ammoniakalische Kupfercarbonatbrühe, haftet besser wie diese und deckt ebenso gut.

Ganz bemerkenswerte Ergebnisse erzielte Galloway (J. M. 7. 195—226) mit dieser Brühe gegen den Rost auf Hafer und Sommerweizen. Eine am 6., 16., 20. Juni und 5. Juli ausgeführte Bespritzung derselben hatte nicht nur gänzlich rostfreie Pflanzen, sondern auch eine namhafte Steigerung des Ertrages zum Gefolge, und zwar behandelt: $10\frac{1}{2}$ Einheiten Körner,

unbehandelt: $8\frac{1}{2}$ " "

Von allen gleichzeitig untersuchten Kupferpräparaten lieferte Schwefelkupfer die besten Ergebnisse.

Unterschwefligsaures Kupferoxydul, $\text{Cu}_2\text{S}_2\text{O}_3$.

Eine 400 g Kupfervitriol, 1 kg Natriumhyposulfit und 100 l Wasser enthaltende Brühe von unterschwefligsaurem Kupferoxydul beschädigt nach Fairchild (J. M. 7. 338) das Laub, haftet und deckt schlecht, eignet sich dahingegen besser als ammoniakalische Kupfercarbonatlösung zur Verhinderung der Blattfleckenkrankheit der Birnen, *Entomosporium maculatum* Lévl. Er vermutet, daß die Schädlichkeit dieser Brühe für die Blätter auf dem Vorhandensein freier Schwefelsäure beruht. Diese könnte jedoch leicht durch einen Zusatz von Kalkmilch gebunden, in Gips übergeführt und so zur Erhöhung der Deckkraft des Mittels benutzt werden.

Schwefligsaures Kupfer, CuSO_3 .

Für die Behandlung von Weinbergen zur Fernhaltung des echten (Oidium) und falschen Mehltaues (Plasmopara) empfiehlt Courdures (Répert. de Pharmacie 1896. S. 113) folgende Brühe

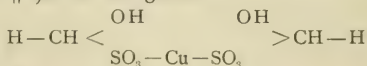
Vorschrift (46):	Kupfervitriol	2—3 kg
	Schwefligsaures Natron	2—3 kg
	Natriumbicarbonat	1—1,5 kg
	Wasser	200 l

Herstellung: Kupfervitriol und schwefligsaures Natron in je 50 l Wasser auflösen, zusammenschütten, Natriumbicarbonat in 100 l Wasser lösen und dazugießen. Der sich dabei bildende grünliche Niederschlag besteht aus Kupferjulsfit.

Verwendung: 3—4maliges Bespritzen der Weinstöcke. Für die zweite und die folgenden Behandlungen ist die stärkere Brühe zu verwenden.

Kupferdimethanal-Dijulsfit.

In jüngster Zeit stellte Malvesin (Bull. Soc. chem. France. 1909. 1096) aus Formol, Kupferhydroxyd oder Kupferhydrocarbonat und Schwefligsäureanhydrid einen Stoff her von der Formel



welcher einen geringeren Preis wie die Kupferkalkbrühe besitzt, durchsichtig ist und infolge seines Gehaltes an schwefliger Säure auch gegen das Oidium wirksam sein soll. Urteile von unbeteiligter Seite liegen über das neue Mittel noch nicht vor. Die vollkommene Durchlässigkeit für das Licht ist eher ein Nachteil als ein Vorteil, da damit verbunden ist schlechtes Sichtbarwerden des Spritzmittels auf den Blättern und leichte Entstehung von Brennflecken.

Kupfervitriol, $\text{CuSO}_4 + 5\text{H}_2\text{O}$.

Das Kupfervitriol ist wohl der am meisten für pflanzentherapeutische Zwecke verwendete chemische Stoff. Im Handel erscheint es auch noch unter den Bezeichnungen Cypervitriol und Blauslein. Frisch bereitet bildet es große tiefblaue, trikline, durchscheinende Kristalle mit 31,86% CuO und 32,06% SO_3 . Bei längerem Liegen an der Luft verliert das Kupfervitriol einen Teil seines Kristallisationswassers, wodurch der prozentische Gehalt an Cu erhöht wird. Das im Handel erhältliche Kupfervitriol ist zuweilen durch Zusätze der verschiedensten Art, wie Zink-, Mangan- und Natriumsulfat, namentlich aber durch das billige Eisenvitriol verfälscht. Dieser Umstand macht den Gebrauch gewisser Vorsichtsmaßregeln bei der Benutzung von Kupfervitriol erforderlich. Am schwersten für das Auge sind beim gepulverten Vitriol Verfälschungen zu erkennen. Es sollte deshalb auch grundsätzlich nur großkristallinischer, unzerkleinertes Material und dieses auch nur dann, wenn es eine reinblaue Farbe ohne jeden Stich in das Meergrüne besitzt, verwendet werden. In etwas grober, dafür aber sehr einfacher Weise läßt sich eine Verfälschung des Kupfervitriols mit Eisenvitriol durch die Tanninprobe erkennen. Die erforderliche Tanninlösung läßt sich leicht durch Aufbrühen von Tee- oder Eichenblättern beschaffen. Bei Gegenwart von Eisensulfat ruft der Zusatz der Tanninlösung in der zu prüfenden Kupfervitriollösung einen an verdünnte Tinte erinnernden Farbumschlag hervor.

Nicht wesentlich viel umständlicher ist das folgende Verfahren. Eine dünne Lösung des Kupfervitriols wird zur Oxydation des etwa darin enthaltenen Eisenoxydulsulfates mit einigen Tropfen konzentr. Salpetersäure versetzt, erhitzt und sodann mit Ammoniak übersättigt. Eisensfreies Kupfervitriol gibt hierauf eine durchsichtige, klare, tiefblaue Flüssigkeit, während sich bei Gegenwart von Eisenvitriol bräunliche, bald zu Boden sinkende Flocken abcheiden.

Für die quantitative Ermittlung des Kupfergehaltes sind im allgemeinen die in den chemischen Lehrbüchern beschriebenen Analyseverfahren maßgebend. Für das zu pflanzenpathologischen Zwecken verwendete Kupfervitriol hat die französische Regierung das einzuschlagende Untersuchungsverfahren genau vorgeschrieben. Es hat folgenden Verlauf:

250 g des zu prüfenden Kupfervitrioles pulvern, eine Mittelprobe von 10 g in 200 ccm aqua destillata lösen, davon 20 ccm = 1 g in eine 80 ccm fassende Platinschale bringen, mit 2 g H_2SO_4 oder NHO_3 versetzen, in die Flüssigkeit eine gewogene Platindrahtspirale bringen, Schale mit der positiven Spirale mit dem negativen Pol eine Batterie verbinden, Strom von 0,2 Ampère unter gleichzeitigem Erhitzen hindurch leiten, nach 8–10 Stunden negative Elektrode ohne

Stromunterbrechung herausnehmen, rasch und stark zunächst mit aqua destillata, darnach mit Alkohol abspülen, entweder im Trockenschrank trocknen oder den noch anhaftenden Alkohol unter Vermeidung starker Erhitzung verbrennen, wiegen. Kupfergewicht $\times 3,938$ = entsprechende Menge $\text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$. Für den Nachweis eines etwaigen Gehaltes an Eisen, Lösung des Salzes mit Ammoniak im Überschuß versetzen, Luftstrom hindurch leiten, welcher das Eisen als Fe_2O_3 ausfällt.

In sinnentsprechender Weise ist die Kupferbestimmung auch bei den übrigen Kupferosalzen auszuführen und zwar bei Kupferacetat (verdet) durch Elektrolyse des in Schwefelsäure gelösten Salzes, bei Kupferbrühen mit einem Zusatz von Gallerte, Melasse, Seife, Alaun oder schwefelsaurer Tonerde durch Elektrolyse der calcinierten und dann in Schwefelsäure gelösten Brühenbestandteile, bei sonstigen kupferhaltigen Mitteln durch Elektrolyse nach Behandlung mit verdünnter Salpetersäure und Auscheidung des etwa vorhandenen Chlores durch Schwefelsäure, bei stark verunreinigten Kupfermitteln durch Elektrolyse nach Abscheidung des Kupfers als Sulfür und Lösung des letzteren in kochender Salpetersäure.

Montanari (St. sp. 1904. 227) bedient sich bei der Reinheitsprüfung des Titrierverfahrens. 19,878 g reines kristallinisches Natriumhyposulfit, 8 g Schwefelcyanammonium und 0,5 g Jodkalium sind in 1 l, Wasser zu lösen. 50 ccm dieser Titrierflüssigkeit müssen genau durch 50 ccm einer Auflösung von 20 g chemisch reinem Kupfervitriol in 1000 ccm Wasser neutralisiert werden. Bei der Untersuchung sind 20 g des zu prüfenden Kupfervitriols in 1 l Wasser zu lösen und unter Anwendung eines 1prozent. Stärkeklisters mit der oben beschriebenen Titrierflüssigkeit zu titrieren.

Das Kupfervitriol wird fast ausschließlich als Lösung und verhältnismäßig selten nur als Pulver in Gebrauch genommen. Im letzteren Falle wird das Pulver zumeist verdünnt und wird hierzu vorwiegend feinstgemahlenes Specksteinehl benutzt. Ein derartiges Pulver kommt unter der Bezeichnung Sulfosteatit oder Fosfit in den Handel. Gewöhnlich enthält dasselbe 20% CuSO_4 . Die einfache Kupfervitriollösung haftet nur sehr wenig auf der Pflanze und ruft auch Blattverbrennungen hervor. Hieraus folgt, daß sie nur dort am Platze ist, wo entweder derartige Blattverbrennungen in der Absicht liegen, oder wo der zu behandelnde Pflanzenteil unempfindlich gegen die sauren Wirkungen der Kupfervitriollösung ist. Fälle dieser Art sind gegeben bei der Entpilzung von Samen (Saatgutbeizen), von Bäumen oder Pflanzenteilen sowie bei der Vertilgung von Unkräutern.

Innere Verwendung.

Pichi (Nuovo giornale botan. ital. Bd. 23. 1891. S. 361–366) führte den Weinstöcken in der ersten Hälfte des Monats April Kupfervitriol teils in Form von gepulverten Kristallen, teils in wässrigen 1‰–5‰ starken Lösungen durch den Erdboden zu. Der Erfolg war, daß die so behandelten Weinreben zu Anfang Juli noch völlig unverfehrt von Plasmopara viticola de By., die unbehandelten deutlich davon befallen waren. Ende Juli änderte sich das Bild. Die mit schwachen Kupferlösungen (bis 4‰) und entsprechend wenig Kupfer-

vitriol in Pulverform versehenen Stöcke fingen an den Pilz aufzunehmen. Da, wo mehr als 0,5% Kupfervitriol verabreicht worden war (in 25 l Flüssigkeit pro Pflanze) erkrankten nur die obersten Spitzen. Mikroskopisch will Pichnamentlich in den der Mittelrippe zunächst liegenden Mesophyllzellen Kupfersulphatkryställchen bemerkt haben, eine Angabe, welche aber Zweifeln be gegnen muß.

Nach d'Angelis (B. O. 19. 231. 232, 3. f. Pfl. 1895. 355) soll eine Einspritzung von Blausteinlösung in den Boden für die mit Reblaus behafteten Reben von guter Wirkung gewesen sein. Auch Viala gelangte zu der Ansicht, daß eine innere Zuführung von Kupfer der Pflanze vorteilhaft ist (R. V. 1894. Nr. 3 u. 5). Es wurden von ihm 3jährige, in Töpfen kultivierte Reben 3 Monate lang mit gesättigter Kupfervitriollösung begossen, so daß im ganzen 200 g CuSO_4 in den Boden der Töpfe gelangte. Die Reben blieben dabei gesund, Blüten- und Beerenbildung war völlig normal, ja die Blätter zeigten sogar ein lebhafteres Grün als die der nicht gekupferten Reben.

Im Gegensatz zu den vorerwähnten Autoren halten Haselhoff und Otto das der Pflanze innerlich verabreichte Kupfer für nachteilig. Ersterer stellte fest (L. J. 1892. 261—276), daß kupferhaltige Mieselsässer den Kalk wie das Kali des Bodens in lösliche Formen überführen, so daß sie leicht fortgewaschen werden. Dagegen bleibt Kupferoxyd, welches vom Boden absorbiert wird, zurück und führt seiner Ansicht nach schließlich zu einer Schädigung des Pflanzenwuchses. Nachgewiesenermaßen nachteilig wirkte das Kupfer in Wasserkulturen mit Mais und Pferdebohnen, sobald im Liter Nährlösung mehr als 5 mg CuSO_4 enthalten waren. Bei Bohnen wurde eine Schädigung erst mit 10 mg CuSO_4 pro Liter Nährlösung beobachtet. Otto führte Versuche mit Bohne, Mais und Erbsen ebenfalls in Kupfer enthaltenden Wasserkulturen aus. Dieselben ergaben eine unverkennbare Schädigung der betreffenden Gewächse, denn sowohl das Wurzelsystem, wie die oberirdischen Pflanzenteile erhielten eine abnormale Ausbildung. Kupfer fand sich aber in denselben nicht vor.

Allem Anscheine nach ist die Lösung dieser Widersprüche über die innere Wirkung des Kupfers auf Pflanzen darin zu suchen, daß Haselhoff und Otto mit Wasserkulturen, die übrigen Autoren mit gewöhnlichem Erdboden experimentierten. Wie Jönsson nachgewiesen hat (s. Arsen), verhalten sich die Gewächse gegen gewisse chemische Stoffe aber sehr verschieden, je nachdem die letzteren ihnen durch den Boden oder durch eine wäßrige Lösung zugeführt werden. Als eine feststehende Tatsache darf angenommen werden, daß der Ackerboden ein großes Absorptionsvermögen für Kupfer besitzt. Gorup Besanez (Ann. d. Chem. u. Pharm. Bd. 117. S. 251) erhielt aus 240 ccm Gartenerde, welche er mit 250 ccm einer 0,1prozent. Kupfervitriollösung versetzt hatte und sodann mit 500 ccm destilliertem Wasser nachspülte, keine Spur von Kupfer im Filtrat. Nobbe (L. B. 1872. 271. 272) fügte zu 152,02 g nahezu lufttrockenem Boden 150 ccm einer 2prozent. wäßrigen Kupfervitriollösung und wusch darnach mit 40 ccm, 6×50 ccm, 100 ccm, 2×200 ccm, 400 und 1000 ccm aus. Das Filtrat von 40 ccm Wasser war deutlich grün, das nächste von 50 ccm

bereits ungefärbt. Im ganzen hatte der Boden 92,9% des Kupfervitriols zurückbehalten.

Außere Verwendung.

Einfache Kupfervitriollösung zur Saatgutbeize.

Die eingangs erwähnte Entdeckung von Prévost ist zur Entfernung der dem Saatgute anhaftenden Pilzsporen, in erster Linie der verschiedenen an den Getreidekörnern haftenden Arten von Brandsporen (*Tilletia*, *Ustilago*) ausgenutzt worden. In der Praxis sind für diesen Zweck zwei Verfahren im Gebrauch: das Benetzungungsverfahren auf dem Haufen sowie das Eintaucheverfahren. Ersteres ist als unzulänglich in der Wirkung zu verwerfen, obwohl es gewisse Vorzüge besitzt und sich infolge seiner Einfachheit großer Beliebtheit erfreut. Letzteres besteht in dem vollkommenen Einweichen der Getreidekörner in eine Kupfervitriollösung von bestimmtem Gehalte. Obwohl die Samen verhältnismäßig widerstandsfähig sind, so leidet ihre Keimkraft doch bei zu langer Berührung mit einer Kupfervitriollösung und deshalb muß hiergegen Abhilfe geschaffen werden. Das geschieht entweder durch die Abstumpfung des den Körnern nach beendeter Beize noch anhaftenden Kupfervitriollösung oder durch Erhöhung des üblichen Aussaatquantums. Besonders empfindlich ist der Hafer gegen die Nachwirkung des Beizmittels. Ferner wird Verminderung der Keimkraft ganz besonders bei Saatgut beobachtet, welches beim Dreschen in der Maschine verletzt worden ist. Als abstumpfende Mittel werden verschiedene Alkalien benutzt, in erster Linie Kalk.

Neuere Untersuchungen haben gelehrt, daß nur diejenigen Brandarten vermittlest einer Kupfervitriolsaatbeize erfolgreich bekämpft werden können, deren Sporen dem Korn äußerlich anhaften und bei denen die Infektion am Keime erfolgt. Hierher gehören der Steinbrand (*Tilletia caries*, *T. levis*), der Hartbrand der Gerste (*Ustilago hordei*, *tecta*), der Haferbrand (*U. avenae*) und der Hirsebrand. Ungeeignet sind die auf Blüteninfektion beruhenden, einen inneren Ansteckungskeim im Saatkorn hinterlassenden Brandarten, nämlich der Flugbrand, der Gerste (*U. nuda*) und der Flugbrand des Weizens (*U. tritici*).

Steinbrand, *Tilletia Tul.*

Die mehrerwähnten epochemachenden Untersuchungen von Prévost (*Mémoire sur la cause immédiate etc.* Montauban 1807) haben gelehrt, daß eine Kupfervitriollösung von 1:250000 bei 6¼, 7½° C. die Keimung der *Tilletia*-Sporen zu verhindern vermag und Lösungen von 1:600000 und 1:1000000 dieselbe bereits verzögern. Seltamerweise mißlang es bei höheren Temperaturen — im Gegensatz zu dem Verhalten des Flugbrandes (s. d.) — selbst nach mehrstündiger Einwirkung des Mittels, die Sporen mit einer 1:10000 Kupfervitriollösung keimungsunfähig zu machen. Bei gewöhnlicher Temperatur wurde der gewünschte Effekt durch ½stündiges Eintauchen der Sporen in die 1:10000 Lösung erzielt.

In den 1850er Jahren hat Kühn (*Krankheiten der Kulturgewächse* S. 87) den Nachweis erbracht, daß durch die 20—30 Minuten andauernde Einwirkung verdünnter Kupfervitriollösung (etwa 0,5 v. H.) die Keimkraft der dem Weizenkorn anhaftenden Schmierbrandsporen wesentlich geschwächt wird. Bei fünf-

stündiger Beizdauer waren dieselben zwar noch keimfähig, traten aber doch erst merklich später in Aktion; durch eine 12—14stündige Beize wurde die Keimkraft der *Tilletia*-Sporen vollkommen vernichtet. Auf diese Wahrnehmungen gestützt, gab Kühn folgende Vorschrift für die Beizung von Weizen usw.: „Für 5 Berliner Scheffel Saat (275 l) verwende man 1 Pfund Kupfervitriol, zerstoße dieses, löse es in heißem Wasser und gebe soviel kaltes hinzu, daß der in diese Flüssigkeit geschüttete Samen noch eine Hand hoch mit Kupferwasser bedeckt ist. Nach 12stündigem Stehen werfe man den Samen aus, ziehe ihn breit und helfe durch mehrmaliges Wenden das Abtrocknen desselben zu beschleunigen.“ Dieser Vorschrift hat Kühn später folgende heute noch gültige Fassung gegeben:

Vorschrift (47):

a) Kupfervitriol . . .	$\frac{1}{2}$ kg
Wasser	100 l
b) Gebrannter Kalk . . .	6 kg
Wasser	110 l

Das in einem Holzbottich befindliche Saatgut ist mit soviel Blausteinlösung zu überschütten, bis letztere 1—2 Hände hoch über demselben steht. Dauer der Einbeizung 12—16 Stunden. Die aus der Beizflüssigkeit entfernte Saat ist unmittelbar danach auf dem Haufen mit der Kalkmilch zu versehen und 5 Minuten lang mit dieser durcheinander zu stechen.

Gegen diese Saatbeize hat Nobbe (L. B. 15. 252—275) verschiedene Einwendungen erhoben. Seine Beizversuche mit 0,1prozent., 0,5prozent. und 1prozent. Kupfervitriollösung, unter Zugrundelegung 24stündiger Einwirkungs-dauer, ergaben bei den gebeizten Samen (Weizen, Roggen, Gerste, Hafer) eine Abnahme in der Keimungsenergie, sowie eine Schwächung des Bewurzelungsvermögens. Er warf deshalb die heutigentages etwas wunderjam klingende Frage auf „ob denn das Einbeizen des Saatweizens überhaupt als eine Notwendigkeit erscheine“ und empfiehlt im Anschluß hieran das Ausfindigmachen einer zweck-entsprechenden Modifikation der Durchtränkung der Getreidesamen auf dem Haufen. Die vorstehenden Einwände hat Kühn an der Hand von speziellen Versuchen entkräftet. Weizenkörner, welche er nur oberflächlich mit $\frac{1}{2}$ prozent. Kupfervitriollösung ausgiebig besprengte und 16 Stunden lang in einem feuchten Raum beließ, gaben ihm nach dem Zerdrücken ein Sporenmaterial, welches vollkommen ungeschwächtes Keimungsvermögen besaß. Ebenso wies Kühn nach, daß unverletzte, normal beschaffene Weizenkörner durch das 12—16stündige Einbeizen in einer $\frac{1}{2}$ prozent. Blausteinlösung in ihrem Bewurzelungs- und Entwicklungsvermögen nicht wesentlich benachteiligt werden (Z. Pr. S. 1872. 280. 281).

Dahingegen leidet das Kühnsche Verfahren entschieden unter dem Übelstand, daß es eine 12—16stündige Eintauchung der Getreidekörner fordert. Während dieses langen Zeitraumes nimmt das Saatgut große Mengen Wasser auf, und es bereitet deshalb, dort, wo Trockenapparate nicht zur Verfügung stehen, namentlich bei feuchtem Wetter, erhebliche Schwierigkeiten, das Saatgut wieder soweit zurückzutrocknen, daß es saatkertige Beschaffenheit annimmt. Erfolgt das Zurücktrocknen nur zögernd, so kann unter Umständen der Keimungsprozeß schon vor der Ausaat seinen Anfang nehmen.

Die Behandlung des Flugbrandes, *Ustilago hordei tecta*, *U. avenae*, *U. rabenhorstiana*, *U. destruens*.

Zugleich mit dem Steinbrand, gelang es Prévost auch den Flugbrand des Getreides durch das Kupfervitriol soweit zu bekämpfen, daß eine Getreidesaat, welche ursprünglich auf je 3 Ähren eine Brandähre lieferte, nur noch auf je 4000 Halme eine Brandähre enthielt. Die Beizflüssigkeit, mit welcher Prévost arbeitete, hatte die Zusammensetzung:

Kupfervitriol	90 g (143 g)
Wasser	14 l (100 l)

Gegenwärtig hat diese Vorschrift nur noch historisches Interesse. Eine heute noch im Gebrauch befindliche Beizvorschrift ist die von Kühn für den Steinbrand aufgestellte Vorschrift Nr. 47 auf S. 123. Blomeyer gab eine hiervon nicht unwesentlich abweichende Vorschrift, nämlich: 1 kg CuSO_4 auf 100 l Wasser. Das in durchlässige Körbe gelegte Getreide ist eine Minute lang in diese Lösung einzutauchen und alsdann ohne weitere Behandlung zum Trocknen auseinanderzubreiten. Dieses Beizverfahren hat Steglich (S. L. Z. 1896. 78) noch etwas abgeändert.

Vorschrift (48):	a)	Kupfervitriol	1 kg
		Wasser	100 l
	b)	Soda	1 kg
		Wasser	100 l

Das Getreide ist zunächst eine Minute lang in die Kupfervitriollösung und sodann eine Minute lang in die Sodalösung einzutauchen, danach zum Trocknen auseinanderzugiehen.

Weder das Blomeyerische noch das Steglichsche Verfahren haben in der Praxis bisher Eingang gefunden.

Von maßgebendem Einfluß auf den Erfolg des Beizverfahrens ist, wie Herzberg (vergl. Untersuchungen über landwirtschaftlich wichtige Flugbrandarten. Diff. Halle) festgestellt hat, die Temperatur der Beizflüssigkeit. Sowohl starke wie schwache Kupfervitriollösungen bleiben fast wirkungslos, wenn deren Temperatur unter oder nahe am Auskeimungsminimum der Brandsporen ($5-8^\circ \text{C.}$) liegt. Kommt indessen die Temperatur der Beizflüssigkeit dem Keimungsoptimum nahe ($24-26^\circ \text{C.}$), so reicht bereits eine 0,1prozent. Kupfervitriollösung hin, um die Sporen völlig abzutöten. Unter den eben angegebenen Umständen übt sogar die 0,1prozent. Lösung eine viel schädlichere Wirkung auf die Flugbrandsporen aus, als starke Konzentrationen (4 und 8%). Herzberg empfiehlt deshalb, das Saatgetreide 15 Stunden lang in eine 0,1prozent. CuSO_4 -Lösung einzutauchen und während dieser Zeit die Temperatur der Beizflüssigkeit beständig auf 20° zu erhalten. Dem Verfahren haften 2 Mängel an, die lange Beizdauer und die konstante Temperatur von 20° .

Meinen mit Hafer und Gerste angestellten Versuchen (L. Z. 1897. 145 bis 190) ist zu entnehmen, daß die Kühn'sche Beize, Vorschrift 47, sowohl die Hafer- wie auch die Gerstenjaat vollkommen zu entbranden vermag. Auf das

Wachstum und den Ertrag der beiden Getreidearten wirkt sie aber in verschiedener Weise ein.

Das Ährenschieben findet bei den Gerstenpflanzen aus gebeizter Saat früher statt. Der Einfluß des Beizens auf Bestockung, Körner- und Strohbildung erhellt aus den nachstehenden Angaben:

	Zahl der Ähren	davon brandig	Körnergewicht	Gewicht von Stroh und Spreu	Anzahl der Halme im Stock
Ungebeizte Gerste	173,0	4	104,5 g	185,5 g	3,17
Gebeizte „	243,7	0	161,9 „	184,2 „	4,13

Beim Hafer erfolgte das Ährenschieben zu gleicher Zeit mit den Pflanzen von ungebeizter Saat. Die sonstigen Leistungen der Haferbeize zeigt die folgende Zusammenstellung:

	Zahl der Ähren	davon brandig	Körnergewicht	Gewicht von Stroh und Spreu	Anzahl der Halme im Stock
Ungebeizter Hafer	89 $\frac{2}{3}$	5	107,7 g	157,10 g	1,93
Gebeizter „	77 $\frac{1}{3}$	0	90,5 „	205,83 „	1,76

Somit eignet sich die Kühn'sche Flugbrandbeize in ihrer vorliegenden Form nur für Gerste, während sie für Hafer nicht gleich empfehlenswert erscheint.

Neueren Versuchen, welche ich mit der Kupfervitriollösung als Beizmittel für Hafer angestellt habe, ist zu entnehmen, daß Hafer Saat sicher entbrandet und in ihrer Ertragsfähigkeit nicht geschädigt wird, wenn man nach folgender Vorschrift beizt:

Vorschrift (49):	a) Kupfervitriol	300 g
	Wasser	100 l
	b) Gebrannter Kalk	400 g
	Wasser	100 l

Gegen *Ustilago ravenhorstiana* Kühn empfahl Kühn (Züchlings landwirtschaftliche Zeitung 1876. S. 35—38) eine 1stündige Beize der Hirsesamen in 0,5prozent. Kupfervitriollösung.

Von Alderhold (Der Landwirt 1896. Nr. 9) wurde aber nachgewiesen, daß die nach Kühn gebeizte Hirse etwas weniger gut feimt wie unbehandelte Saat und zudem auch nicht vollkommen entbrandet wird.

Ohne Behandlung	entfielen auf 100 Körner	. . . 90 $\frac{5}{16}$	Keime
Gebeizt	„ „ 100 „	. . . 86	„

Auf dem Felde lieferte

gewöhnliche Saat	7,45 %	<i>Ustilago destruens</i>
gebeizte Saat	0,4 „	

Die Brandsporen endlich zeigten folgendes Verhalten:

Ohne Behandlung	25 %	aller Sporen keimen aus.
Gebeizt mit Kupfervitriol und Kalk weniger als 0,5 „		der Sporen sind noch keimfähig.

Sonstige Verwendung gegen Pilze.

Die Sporen von *Phytophthora infestans* sind sehr empfindlich gegen reine Kupfervitriollösungen, wie Wüthrich (Z. f. Pfl. 1892. 16—31 und 81—84) nachgewiesen hat. Er fand nämlich, daß bei den in 0,00124prozent. Lösung getauchten Konidien die Bildung von Schwärmsporen unterbleibt, während noch vereinzelt direkte Auskeimung stattfindet, in der 0,0124prozent. Lösung erfolgt keinerlei Keimung mehr. Die Zoosporen stellen in der 0,00124prozent. Lösung binnen 1 Minute jede Bewegung ein und nur wenige unter ihnen lassen im Verlaufe von 15 Stunden Keimschläuche hervortreten. 0,0124 % ruft augenblickliche Unterbrechung der Schwärmerbewegungen und Ausfall irgendwelcher Keimung hervor.

Peronospora. Wesentlich empfindlicher wie *Phytophthora* unterbleibt die Keimung und Schwärmsporenbildung schon bei 0,00124 %. Die Zoosporen stellen in einer derartigen Lösung nach 1 Minute die Bewegungen ein und gelangen nicht zur Keimbildung.

Die erste Empfehlung des Kupfervitriols als Mittel zur Bekämpfung von *Plasmopara viticola* stammt aus dem Jahre 1884. Am 29. September dieses Jahres legte van Tieghem der Pariser Akademie eine Mitteilung von Perrey vor, in welcher er darauf hinwies, daß die in Kupfervitriol getauchten Weinbergspfähle einen das Auftreten von falschem Mehltau verhütenden Einfluß ausüben.

Puccinia. Galloway (J. M. 7. 195—226) hat versucht den Getreiderost durch ein 24stündiges Einbeizen der Saat in 8prozent. (!) Kupfervitriollösung mit nachfolgender Ralkung zu bekämpfen. Wie vorauszusehen, war das Verfahren nicht nur gänzlich ohne Erfolg, sondern direkt nachteilig, denn nur 1 % der so behandelten Samen waren noch keimfähig. Wüthrich (Z. f. Pfl. 1892. 16—31, 81—94) hat gefunden, daß die Uredosporen von *Puccinia graminis* in 0,124prozent. Kupfervitriollösung nicht mehr keimen, und daß Aecidiensporen, noch viel empfindlicher als erstere, bereits bei 0,00124 % eine Hemmung und bei 0,0124 % eine völlige Unterbrechung der Keimung erfahren. Mit der nämlichen Frage haben sich Hitchcock und Carleton (Bull. 38 der Versuchsst. f. Kansas) beschäftigt und gefunden, daß eine 1‰-Lösung auf die Keimkraft der Uredosporen von *Puccinia coronata* nachteilig einwirkt, dieselbe aber nicht gänzlich zu vernichten vermag.

Claviceps purpurea. Die Konidien keimen nach Wüthrich (Z. f. Pfl. 1892. 16—31; 81—94) in einer 0,0124prozent. Lösung nicht aus.

Laestadia (*Guignardia*) *bidwellii*, schwarze Fleckenfäule der Reben. Nathay und Gavelka (Die Weinlaube 1892. S. 158, Z. f. Pfl. 92. 254. 255) haben beobachtet, daß die Keimfähigkeit der Sporen von *Laestadia bidwellii* nach einem 30 Stunden langen Aufenthalt derselben in 0,5prozent. Kupfervitriollösung vernichtet ist. Sie halten daher ein 1stündiges Eintauchen der Reben-Schnittlinge in 1prozent. Blausteinslösung für angezeigt. Die Knospen derselben werden durch vorerwähnte Behandlung nicht nachteilig beeinflusst. Ob aber der schwarzen Fleckenfäule damit wirksam vorgebeugt wird, läßt er fraglich.

Fusicladium. Goff hat gefunden (Bull. 3. D. V. P. 31—36), daß die Behandlung der Apfelbäume mit einfacher $\frac{1}{2}$ prozent. Kupfervitriollösung vor Ausbruch des Laubes das Auftreten von Schorf in bedeutendem Maße einschränkt.

Von Karlson (Z. 3. 1895. 444) ist die Beize der Rübensamenknäuel in 1—2prozent. Kupfervitriollösung als Mittel zur Verhütung des nach seiner Ansicht durch parasitäre Pilze verursachten Wurzelbrandes empfohlen worden. Dieser Empfehlung kann ich mich nicht anschließen, namentlich weil nach meinen Beobachtungen und Erfahrungen die Hauptursache für das Auftreten des Wurzelbrandes nicht in parasitären Pilzen, welche ihren Sitz auf den Samenknaulen haben, gesucht werden darf.

Die Kupferfalkbrühe (Bordelaiserbrühe).

Wie bereits erwähnt, läßt sich die reine Kupfervitriollösung als Bekämpfungsmittel für grüne Pflanzen nicht verwerten. Es ist deshalb mit mehr oder weniger günstigem Erfolge versucht worden, diesen Übelstand zu beheben, d. h. der Kupfervitriollösung die blattverbrennenden Eigenschaften zu benehmen und ihr die fehlende hinlängliche Klebkraft zu geben. Der übliche Weg zur Erreichung dieser Absicht ist der Zusatz eines alkalischen Stoffes zur Kupfervitriollösung. Ein solcher bindet die Säure und beseitigt damit die Möglichkeit der Blattbeschädigungen. Außerdem kann er aber auch gleichzeitig die Klebekraft des Gemisches auf die gewünschte Höhe bringen. Eines der gebräuchlichsten und geeignetsten Mittel zur Abstumpfung der Kupfervitriollösung ist der Ätzkalk.

Über den Entdecker des Kupfervitriolkalkgemisches ist nichts Näheres bekannt, doch dürfte er wohl in der Landschaft Medoc zu suchen sein, weil dort schon seit längerer Zeit die Gepflogenheit besteht, die in der Nähe von öffentlichen Wegen befindlichen Rebstöcke zum Schutz gegen Traubendiebstahl mit einem dickflüssigen Gemisch von Fettkalk- und Vitriollösung zu besprengen. Durch Zufall wurde erkannt, daß diese Bespritzung gleichzeitig Schutz gegen das Auftreten der Reben-Blattfalkkrankheit (*Plasmopara*) gewährt und Millardet (J. a. pr. 1885. II. 513. 801) war einer der ersten, welche auf diese fungizide Wirkungen des Kupferfalkgemisches hingewiesen hat. Der von ihm empfohlenen heute allerdings nur noch geschichtliches Interesse bietenden Brühe lag folgende Zusammensetzung zugrunde:¹⁾

Kupfervitriol	8 kg
Wasser	100 l
Ätzkalk	15 kg
Wasser	30 l

Im Laufe der Zeit ist die Kupferfalkbrühe Gegenstand zahlreicher Untersuchungen und Versuche geworden. Als Ergebnis derselben wird gegenwärtig fast allgemein bei der Herstellung von Kupferfalkbrühe die nachstehende Vorschrift zugrunde gelegt:

¹⁾ Millardet, M., Traitement du mildiou et du rot par le mélange de chaux et sulfate de cuivre. — Paris (G. Masson). 1886. 62 S.

Vorschrift (50):	Kupfervitriol	1 — 2 kg
	Kalk	0,5 — 1 kg
	Wasser	100 l

Herstellungsweise: Benötigt werden zwei hölzerne oder irdene, keineswegs aber metallene Behälter, von denen der eine etwa 120 und der andere 60 l Fassungsraum und der größere Bottich an der Innenwand eine Marke für 50

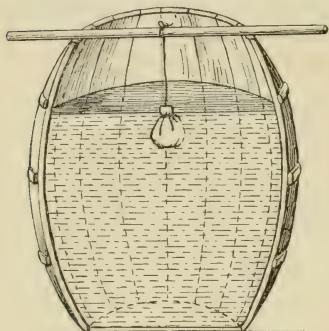


Abb. 9. Zweckmäßiges Verfahren zur schnellen und einfachen Auflösung von Kupfervitriol.

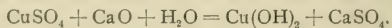
und für 100 l besetzen muß. In dem kleineren Bottich das Kupfervitriol in 50 l Wasser lösen, am einfachsten durch Aufhängen der in einem Leinwand-säckchen untergebrachten Kristalle, dicht unter der Oberfläche des Wasserspiegels (s. Abb. 9); den Kalk in einem Holzeimer ablöschen, mit wenig Wasser verdünnen und zur Beseitigung grober Bestandteile durch ein engmaschiges Sehtuch hindurch in den größeren Bottich einfüllen, mit Wasser bis zur 50 l-Markierung auffüllen und dann die Kupfervitriollösung unter beständigem Umrühren langsam in die Kalkmilch hineingießen.

An eine gute Kupferkalkbrühe sind eine Reihe von Anforderungen zu stellen und zwar folgende:

1. die Mischung darf nicht sauer oder doch nur ganz schwach sauer reagieren;
2. die Brühe muß eine rein himmelblaue, keinen Stich in das Grünliche oder das Graue aufweisende Färbung besitzen;
3. das Zubodengehen des gebildeten Niederschlages darf nur äußerst langsam erfolgen;
4. die Klebekraft muß eine sehr hohe sein;
5. die fungizide Wirkung muß schnell und widerstandslos eintreten;
6. die Stärke muß den geforderten Leistungen entsprechen.

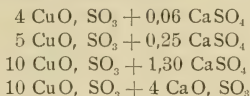
Die Prüfung der Reaktion.

Wiewohl eine Einigung der Ansichten über die genaueren Vorgänge bei der Bildung von Kupferkalkbrühe bisher noch nicht erzielt worden ist, darf wohl angenommen werden, daß beim Mischen von Kupfervitriollösung mit Kalkmilch in der Hauptsache Kupferhydroxyd und Gips entsteht, nach der Formel

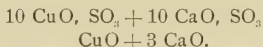


Daneben können je nach der Reinheit des Materiales und nach dem Mischungsverhältnisse noch andere Kupfer- und Kalkverbindungen wie CuCO_3 , CaCO_3 und $\text{Ca}(\text{OH})_2$, vermutlich auch basisches CuSO_4 , ferner Eisenhydroxyd, Verbindungen des Magnesiums usw. in der Brühe vorhanden sein.

Nach Pickering (Journ. Chem. Soc. London. Bd. 91. 92. 1907. 1908. 2001) können in der Kupferkalkbrühe enthalten sein

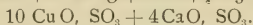


und wahrscheinlich



sowie

In der Mehrzahl der Fälle soll die Zusammensetzung sein



Für die Reaktion der Mischung bleibt maßgebend, ob die Schwefelsäure des Kupfervitrioles in hinlänglichem Maße durch den Kalk abgestumpft worden ist. Rechnerisch reichen 340 g reines CaO vollkommen hin, um 1 kg Kupfervitriol zu neutralisieren. In der Praxis wird aus später noch zu erörternden Gründen eine höhere Beigabe von Kalk vorgenommen. Für die Prüfung der Reaktion, welche in jedem einzelnen Falle ausgeführt werden sollte, stehen die nachfolgenden Verfahren zur Auswahl:

1. Bereits die Färbung der über dem Niederschlag befindlichen klaren Flüssigkeit bietet einen Anhalt zur Beurteilung der Reaktion, indem ein Schimmer in das Bläuliche andeutet, daß noch freie Kupfervitriollösung in der Brühe vorhanden ist. Als hinreichend zuverlässig kann diese Prüfung aber nicht bezeichnet werden.

2. Durch blankes Eisen wird aus einer Kupfervitriollösung metallisches Kupfer abgeschieden und in Form eines zarten Häutchens auf dem Eisen niederschlagen. Entsteht also beim Eintauchen einer blanken Messer Klinge, Stricknadel usw. in die fertiggestellte Kupferkalkbrühe auf diesen Gegenständen ein rötlicher Überzug von Kupfer, so wird hierdurch angezeigt, daß die Reaktion der Brühe noch sauer, d. h. daß noch ungebundenes Kupfervitriol vorhanden ist. Es muß alsdann der Brühe noch solange Kalkmilch in kleinen Mengen hinzugefügt werden, bis das eingetauchte Eisen blank bleibt. Ausdrücklich sei darauf hingewiesen, daß der geringste Fettüberzug auf dem Eisen das Niederschlagen von Kupfer verhindert.

3. Ein sehr bequemes Mittel zur Prüfung der Reaktion bilden auch die verschiedenen Reagenzpapiere, wie Lackmus-, Curcuma-, Tournefol usw. Papier. Von Muth (Bericht Weinbauschule Oppenheim. 1903—1910) sind folgende Empfindlichkeiten bei einigen der gebräuchlichsten Indikatoren ermittelt worden.

Das Undeutlichwerden des Farbumschlages stellt sich ein für

rotes Lackmuspapier	bei 0,0109 g Ca(OH) ₂ in 100 ccm Wasser
Curcumapapier	" 0,0062 " " " " "
Phenolphthaleinpapier, Helfenberg	" 0,0073 " " " " "
1 Prozent. Phenolphthaleinpapier, selbstbereitetes	0,0062 " " " " "

Die Farbentöne für die einzelnen Papiere sind

	Saure Brühen	Alkalische Brühen
Notes Lackmuspapier	rot	blau
Curcumapapier	gelb	braun
Phenolphthaleinpapier	weiß	karminrot
Helianthinpapier	rot	gelb
Tournefolpapier	rot	blau

Ein sehr empfindliches und genügend haltbares Papier ist das in Röllchen hergestellte, in kleinen Blechdosen untergebrachte Phenolphthaleinpapier von Dietrich in Helsenberg b. Dresden.

4. Beim Zuschütten einiger Tropfen einer Lösung von gelbem Blutlaugensalz entsteht ein rotbrauner Niederschlag, sofern die Brühe noch sauer ist, während sich keinerlei Verfärbung einstellt, sofern die Mischung alkalisch reagiert. Anstelle der Blutlaugensalzlösung kann man auch Fließpapierstreifen, welche mit der Lösung getränkt und danach wieder getrocknet worden sind, verwenden. Beim Eintauchen in die Kupferkalkbrühe nehmen dieselben entweder braunrote Färbung an oder sie verfärben sich nicht. Der Vorschlag, mit Hilfe einer gelben Blutlaugensalzlösung die Reaktion der Kupferkalkbrühe zu ermitteln, rührt von Patrigeon (J. a. pr. 1890. 401) her.

5. Ob eine hinreichende Menge von Kalk verwendet worden ist, läßt sich auch durch Ausblasen von Atem, d. h. von Kohlensäure, auf die in eine flache Schale gegossene Brühe feststellen. Sofern dabei ein dünnes Häutchen (von kohlensaurem Kalk) auf der Oberfläche entsteht, ist die Brühe alkalisch.

Die Farbenprüfung der Brühe.

Kupferkalkbrühe von richtiger Zusammenetzung besitzt eine reine, himmelblaue Färbung. Abweichungen von dieser Tönung lassen den Schluß auf irgend eine Mangelhaftigkeit zu. Verursacht kann dieselbe sein entweder durch schlechten Kalk, durch Verfälschungen des Kupfervitrioles oder durch Fehler in der Herstellungsweise.

Ist der Überschuß der Kalkmilch zu bedeutend gewesen, so erhält die Mischung einen Stich in das Purpurrote. War das Kupfervitriol in starkem Maße mit Eisenvitriol versetzt, so färbt sich die Brühe schmutzigbräunlich. Besitzen die Lösungen bei der Mischung eine zu hohe Temperatur, was namentlich beim Lösen des Kupfervitrioles mit siedendem Wasser leicht der Fall sein kann, so wird dem Kupferhydroxyd ein Molekül H_2O entzogen, und es zerfällt in CuO sowie H_2O , was das Auftreten einer schwärzlich-grünen Färbung zur Folge hat.

Die Abscheidung des Niederschlages in der Kupferkalkbrühe.

Zu den wesentlichen Eigenschaften der Kupferkalkbrühe gehört es, daß sie nicht mehr eine Lösung, sondern eine Suspension feiner und feinsten unlöslicher Bestandteile in Wasser bzw. Kalkwasser bildet, denn hierdurch wird nicht nur die Unschädlichkeit des Bekämpfungsmittels gegenüber der lebenden Pflanze, sondern auch seine Klebkraft bzw. sein Widerstand gegen das Wegspülen durch Regen, Tau, Wind usw. bedingt. Gleichzeitig birgt aber diese Umwandlung den Übelstand in sich, daß die Mischung einige Zeit nach ihrer Zubereitung Nieder-

schlag abseht. An eine allen Ansprüchen genügende Kupferkalkbrühe muß die Forderung gestellt werden, daß der gebildete Niederschlag äußerst feinstodig ist und sich längere Zeit hindurch in der Schwebe erhält. Weitgehendste Feinstodigkeit und Verlangsamung des Absehkens des gebildeten Niederschlages wird erzielt, wenn sowohl das Kupfervitriol wie der Kalk eine möglichst verdünnte Lösung bilden, d. h. also, je in einer Hälfte des für die Herstellung der Brühe verwendeten Wassers gelöst worden sind. Allerdings haben Warren und Voorhees (27. Jahresber. Neu-Jersey. 231) den Nachweis erbracht, daß das Absehkens des Niederschlages noch etwas langsamer verläuft, wenn in die stark verdünnte Kupfervitriollösung konzentrierte Kalkmilch gegossen wird. Der hierdurch erzielte Vorteil erscheint indessen zu gering, um ihn gegen den Nachteil einzutauschen, welcher darin besteht, daß die Vorschrift für die Herstellung verzerrt werden muß. Bei ihren Versuchen zeigte sich, daß in einer von Haus aus 22 cm hohen Flüssigkeitsjähle einer 1:1:100-Brühe die Höhe des Niederschlages betrug:

	nach 1 Stunde
beide Lösungen stark konzentriert	5 cm,
verdünnte CuSO_4 -Lösung, starke Kalkmilch . . .	17,5 „ „
verdünnte Kalkmilch, starke CuSO_4 -Lösung . . .	15 „ „
beide Lösungen möglichst verdünnt	15 „ „

Betrug das Mischungsverhältnis 1: $\frac{1}{2}$: 100, so war es gleichgültig, ob starke Kupfervitriollösung in dünne Kalkmilch oder starke Kalkmilch in schwache CuSO_4 -Lösung gegossen wurde.

Einen Hauptgrund für die Neigung der Kupferkalkbrühe zum Absehkens bildet die Gegenwart des Gipses in der Mischung. Woodz (21. Jahresber. Maine. 1905. 6) machte deshalb den Vorschlag zur Verwendung einer Kupferkalklösung. Das Verfahren zur Bereitung einer solchen ist folgendes: 6 kg Kupfervitriol in 100 l Wasser auflösen, 50 kg Kalk in 100 l Wasser ablöschen, 50 kg Zucker in 100 l Wasser lösen, Kalkmilch durchseihen und auf je 100 l desselben 167 l der Zuckerslösung zusehen, während 2–3 Stunden wiederholt durcheinanderrühren, nach dem Absehkens die klare Lösung abziehen und in gut verschlossenem Gefäße aufbewahren; vor dem Gebrauche gleiche Teile Kupfervitriollösung und Zuckerkalklösung sowie 3 Teile Wasser mischen, entstehendes Kupferhydroxid durch Schütteln oder Rühren in Lösung bringen, erforderlichenfalls noch etwas Zuckerkalklösung zusehen.

Die Klebekraft der Kupferkalkbrühe.

In engster Beziehung mit der Feinstodigkeit und der geringen Neigung zum Absehkens steht die Klebekraft der Kupferkalkmischung. Mit Rücksicht darauf, daß das Mittel normalerweise zur vorbeugenden Behandlung verwendet wird und deshalb möglichst lange Zeit auf den zu schützenden Pflanzenteilen, ungeachtet der Einwirkungen von Wind und Wetter, haften bleiben muß, spielt die Klebekraft eine große Rolle. Es sind deshalb mannigfache Vorschläge zur Steigerung der Klebekraft gemacht worden. In der Hauptsache bewegen sich dieselben nach

2 Richtungen hin. Einmal handelt es sich dabei um den Einfluß, welchen die Güte und die Menge des Kalkes ausübt und sodann um Zusatzmittel.

Nach den Versuchen von Muth (Bericht Weinbauschule Oppenheim 1903 bis 1910) ist die Art und Beschaffenheit des zur Brühenbildung verwendeten Kalkes von wesentlichem Einfluß auf die Klebekraft der Brühe. Er erhielt je nachdem eine um 34,5 % auseinanderliegende Haftfähigkeit. Am besten bewährte sich bei ihm ein Dolomitenkalk, weshalb er anrät, in Jahren mit ungünstiger Witterung auf Dolomitenkalk zurückzugreifen. Von einer brauchbaren Marke fordert er eine Feinheit nicht unter 45° Chancel (Abb. S. 54), einen Gehalt an CaCO_3 , welcher 12 % nicht übersteigt, und weniger als 2 % Sand, sowie vollständiges Durchgehen durch ein Sieb von 0,5 mm Maschenweite. Gontier hält den hydraulischen Kalk für besser geeignet zur Verwendung für die Kupferkalkbrühe als den gewöhnlichen gebrannten Kalk und führt als Grund hierfür an, daß derartige Brühen größere Gleichförmigkeit besitzen und, namentlich bei Regenwetter, besser haften. Für trocknes Wetter empfiehlt er eine

Vorschrift (51): Kupfersulfat 1,5 kg
 Pulver von hydraulischem Kalk, etwa 1,2 „
 Wasser 100 l

Für regnerische Witterung, die

Vorschrift (52): Kupfersulfat 2 kg
 Hydraul. Kalk, etwa 1,8 „
 Wasser 100 l

Urteile über die Brauchbarkeit dieser Brühen liegen bis jetzt nicht vor.

Zahlreich sind die Zusätze, durch welche eine Erhöhung der Klebekraft zu erzielen versucht worden ist. Perraud (J. a. pr. 1898. II. 814. 1. 229) hat eine größere Anzahl solcher Zusatzmittel (getrocknetes Blut, Eiweißpulver, Klebegummi, Kleister, Dextrin, Wasserglas, Melasse, Tonerdesilikat, Kolophonium) geprüft und gefunden, daß völlig unbrauchbar für den erstrebten Zweck sind Stärkekleister, Dextrin, Eiweiß, getrocknetes Blut, Tonerdesilikat. Einigermassen brauchbar waren Seife, Wasserglas, Melasse, Klebegummi, Mehlkleister. Am besten aber bewährte sich der Zusatz von Kolophonium bzw. Harzseife: 0,5 kg auf 100 l Brühe. Im übrigen ermittelte er, daß die Brühe an den Weinbeeren weniger fest haftet als an den Blättern, was wohl dadurch zu erklären ist, daß das Wachstum der Beeren stärker als das der Blätter ist und daß dadurch die eingetrocknete Kupferkalkbrühe in kleine, nunmehr vom Winde leicht wegwehbare Stäubchen auseinander getrieben wird. Auch Belle und Fondard (R. V. 32 1909. 47) empfehlen den Zusatz von Harzseife, für deren Herstellung sie die folgende Vorschrift geben:

Natriumcarbonat Solvay 500 g
 Harz bzw. Kolophonium 500 „
 Wasser. 10—15 l

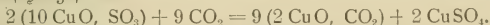
Die Soda in 4—5 l Wasser lösen, zum Sieden bringen, Harz eintragen, bis zur völligen Lösung kochen, Rest des Wassers hinzufügen.

Howe (Circ. 137. Verf. Illinois) hat den Zusatz von etwas Eisenvitriol, Siltner (Pr. Bl. Pfl. 1909. 17) den von Humuslösung in Vorschlag gebracht. Condeminal (R. V. 1900. 135) will die Klebekraft dadurch erhöht haben, daß er dem Kalk, sobald als derselbe beim Ablöschen zu kochen anfängt, 15–20 g Leinöl auf 100 l Brühe beirührt. Keines dieser Zusatzmittel hat sich indessen bis jetzt einzubürgern vermocht.

Die Schnelligkeit und Sicherheit der fungiziden Wirkung.

Um fungizide Wirkungen ausüben zu können, muß ein Teil des unlöslich gewordenen Kupfersalzes wieder in Lösung gebracht werden. Hierbei spielt die Kohlensäure der Luft eine regelmäßige Rolle. Sie muß zunächst den überschüssigen Kalk neutralisieren, dann erst kann sie Kupfersalz zerlegen. Stark alkalische Brühen können deshalb unter Umständen längere Zeit hindurch unwirksam sein. Dieser Mangel würde naturgemäß dadurch, daß der Brühe eine ganz schwachsaure Reaktion belassen wird, vollkommen beseitigt werden. Für Großbetriebe bleibt es aber doch ratsamer, trotzdem an der schwach alkalischen Reaktion festzuhalten.

Eine Mischung, welche bei gleichem Gehalt an Kupfervitriol die sechsfache Wirkung der nach Vorschrift 50 hergestellten Brühe besitzen soll, hat Pickering (11. Ver. Woburn Exp. Fruit Farm 1910. J. Agr. Sc. 3. 1910. 171) als Woburn-Brühe bezeichnet. Das Wesentliche an ihr ist der Zusatz von Kalkwasser kurz bevor die Mischung von Kupfervitriol mit Kalkmilch alkalische Beschaffenheit angenommen hat. Hierbei entsteht die Verbindung $10 \text{ CuO}, \text{ SO}_3$, welche in Wasser unlöslich ist. Durch die Luftkohlensäure wird — bei Abwesenheit anderweitiger Reaktionen — $\frac{1}{10}$ des vorhandenen Kupfers in lösliches Kupfersulfat übergeführt nach der Umsetzungsformel



In der nach Vorschrift 50 hergestellten Kupferkalkbrühe wird das auf diesem Wege gebildete CuSO_4 durch den überschüssigen Kalk sofort wieder gebunden. Diese Bindung unterbleibt in der Woburn-Brühe.

Die Stärke der Kupferkalkbrühe.

Obwohl an und für sich die Sporen der Pilze schon unter der Einwirkung sehr dünner Kupfervitriollösung ihre Keimfähigkeit einbüßen, theoretisch genommen also schon ganz schwache Kupferkalkbrühen ihren Zweck erfüllen müßten, so haben doch die Erfahrungen der Praxis gelehrt, daß die Brühen ihre volle Wirksamkeit nur bei einer bestimmten Stärke erlangen. Jahrzehnte hindurch wurde die einprozentige Brühe für vollkommen ausreichend angesehen. In neuerer Zeit sind aber wiederholt Zweifel geltend gemacht worden, ob diese Stärke hinreicht, den Pflanzen ausreichenden Schutz zu gewähren. Andererseits ist auch mit Rücksicht auf die Erhöhung des Preises für Kupfervitriol der Versuch zur Einführung schwächerer Brühen gemacht worden.

Gemmrig (M. W. K. 1904. 35) hält für das feuchtwarmer Klima der österreichischen Küstenlande eine 2prozent. Brühe für unerlässlich, da bei seinen Versuchen die 0,5- und 1prozent. Brühe ungenügende Wirksamkeit entwickelte. Nach Krömer, Braden u. a. haftet die 2prozent. Brühe besser als 0,5- und

1prozent. Dmeiß (W. u. W. 1903. 239) berichtet, daß bei 0,5prozent. die Schutzwirkung bereits nachließ und Dern (W. u. W. 1903. 485) machte die Wahrnehmung, daß ein mit 1prozent. Brühe gesprühter Weinberg schließlich doch dem Plasmoparapilz zum Opfer fiel, während die mit 2- und 3prozent. Brühe behandelten Neben sich bis zum Vegetationschluß gesund erhielten.

Portele (W. 33. 1901. 217. 229) und Gvozdenowitsch (Z. B. D. 4. 1901. 756) kamen demgegenüber zu dem Ergebnis, daß eine 0,25prozent. Kupferfalkbrühe noch Schutz gegen Plasmopara gewährt. Gleichwohl empfiehlt der Erstgenannte nicht unter 0,5 v. H. herunterzugehen. Sehr lehrreich in dieser Beziehung ist auch ein von Zweifler (D. Z. W. 27. 1901. 189) ausgeführter Versuch. Genannter spritzte viermal im Verlaufe des Jahres immer am nämlichen Tage eine Anzahl Versuchsbeten mit 0,10-, 0,25-, 0,50-, 0,75-, 1- sowie 2prozent. Kupferfalkbrühe und machte dabei die Wahrnehmung, daß nicht nur die Stärke der Blattfärbung, sondern auch der Schutz der Blätter mit dem Gehalt der Brühe an Kupfer Salz abnahm. Die mit den Brühen von der Stärke 0,10 und 0,25 % besprühten Neben verfielen allerdings der Plasmoparainfektion. Im übrigen zeigte es sich aber, daß die 0,5- und 1prozent. Brühen das nämliche leisteten, wie die 2prozent. Brühe.

Die Ergebnisse älterer Versuche sprechen teils für, teils gegen die Verwendung schwacher Brühe. So erhielt Casuwe (De aardappelplaag en de wijze waarop men ze best kan bestrijden. Gent 1892. S. 30):

	a)	b)
unbehandelt	14455 kg Kartoffeln	15859 kg Kartoffeln
1½ prozent. Kupferfalkbrühe . .	19626 " "	23698 " "
2 " " . .	19150 " "	20566 " "
3 " " . .	21859 " "	28961 " "

Auf diese Ergebnisse gestützt hält er die 3prozent. Kupferfalkbrühe für die wirksamste Konzentration. Zu entgegengesetzten Resultaten kam dahingegen Thienpont (Le traitement de la maladie des pommes de terre. Brüssel 1891. S. 17). Ihm brachte

	a)	b)	c)
3prozent. Kupferfalkbrühe	10857 kg	12771 kg	12149 kg Kartoffeln
1 " " . .	14766 " "	14182 " "	15463 " "

Alle diese Versuchsergebnisse deuten darauf hin, daß die Kupferfalkbrühe neben den fungiziden auch noch andere Leistungen gegenüber der Pflanze verrichtet.

Als Beleg dafür, daß stärkere Brühen nicht unbedingt stärkere Erfolge aufweisen müssen, sei auch noch ein Versuch von Kirchner (Z. f. Pfl. 1908. 66) aus dem Jahre 1905 angeführt, welcher mit nachstehendem Ernteergebnis abschloß:

Unbehandelt	100 Ertragseinheiten
0,5 v. H. Kupferfalkbrühe	112,1 "
1 " " "	121,1 "
2 " " "	115,4 "
3 " " "	109,9 "

Eine sachgemäße Beantwortung der Frage nach der zweckentsprechenden Stärke der Kupferkalkbrühe wird jedenfalls erst erfolgen können, wenn hinlängliche Klarheit über die Wirkungsweise des Mittels geschaffen worden ist. Bis dahin bleibt festzuhalten, daß jüngeres Laub mit schwächeren, älteres dagegen mit stärkeren Brühen behandelt werden darf und daß im allgemeinen die Stärke 1—2 v. H. den Vorzug verdient.

Herstellung von Kupferkalkbrühe auf Vorrat. Haltbarmachung der Brühe.

Weder die Herstellung von sprühfertiger Kupferkalkbrühe auf Vorrat, noch die Bereithaltung von konzentrierter Kupfervitriollösung und Kalkmilch, noch die Zubereitung konzentrierter Kupferkalkbrühe und nachträgliche Verdünnung derselben sind zulässig, weil in jedem einzelnen Falle die mechanische Beschaffenheit der Brühe erheblich leidet. Die höchsten Leistungen des Mittels sind nur bei frischer Zubereitung und Mischung der Kupfervitriollösung mit Kalkmilch zu erzielen.

In der Praxis ereignet es sich zuweilen, daß ein Teil der angefertigten Kupferkalkbrühe nicht verspritzt werden kann. Für derartige Fälle, aber auch nur für solche, ist die Haltbarmachung des verbleibenden Restes nach dem Verfahren von Kelhofer (Znt. phyt. Dienst 1908. 71) zu empfehlen. Letzteres besteht in dem Zusatz von 50 g Zucker auf 100 l Kupferkalkbrühe. Von verschiedenen Seiten, so auch von Kulisch (Bericht Kolmar 1909. 1910. S. 44) ist die Brauchbarkeit dieses Verfahrens bestätigt worden.

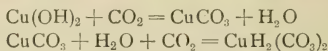
Fertige Mischungen zur Herstellung von Kupferkalkbrühe.

Obgleich die Zubereitung einer Kupferkalkbrühe eine verhältnismäßig einfache Maßnahme bildet, so ist sie für Manchen doch noch mit soviel Umständen verknüpft, daß die Technik verursacht hat, eine Vereinfachung des Verfahrens durch die Bereitstellung von Pulvern herbeizuführen, welche nur einfach in Wasser eingerührt zu werden brauchen. Keines dieser Präparate hat sich zu halten vermocht. Aus mehreren Gründen. Zunächst erfahren die Unkosten durch Verwendung derartiger Pulver eine erhebliche Steigerung. Sodann bildet die Unsicherheit über den Gehalt der Pulver an wirksamer Substanz einen Übelstand. Weiter ist die Haltbarkeit solcher Pulver von kurzer Dauer, und endlich sind die aus ihnen hergestellten Brühen minderwertig. Namentlich ihre mechanischen Eigenschaften pflegen derartig zu sein, daß mangelhafte Klebkraft und Spritzenverstopfung nichts Ungewöhnliches sind. Vollkommen verfehlt ist ein von Galloway (J. M. 7. 12) gelegentlich benutztes Verfahren, bei welchem der Niederschlag der Kupferkalkbrühe getrocknet, vermahlen und schließlich bei Bedarf wieder mit Wasser angerührt wird.

Die Wirkungsweise der Kupferkalkbrühe.

Die Wirkungsweise der Kupferkalkbrühe ist gegenwärtig noch Gegenstand von Erörterungen, welche in ihren Grundanschauungen recht weit auseinandergehen. Zweckmäßigerweise wird bei den Klärungsversuchen auseinandergehalten die rein germizide und die tonische Wirkung der Brühe. Erstere, darüber kann kein Zweifel bestehen, kann nur eintreten, nachdem kleinere oder größere Mengen

des auf den Pflanzenteilen liegenden unlöslichen Kupferfalzes in die lösliche Form übergeführt worden sind. Aber bereits bei Erörterung der Frage, welcher Art das Lösungsmittel ist, haben sich erhebliche Meinungsverschiedenheiten ergeben. Die vorherrschende Ansicht geht dahin, daß die in der Luft und im Regenwasser enthaltene Kohlensäure die Überführung des unlöslichen Kupferhydroxydes in neutrales und schließlich in das lösliche basische Kupferkarbonat übernimmt.



Demgegenüber hat Anderhold (Zb. a. Bot. 1903. 12) die Vermutung ausgesprochen, daß sowohl der grüne Pflanzenteil wie auch die Pilzspore bzw. deren Keimschlauch Stoffe abcheiden, welche die Lösung des Kupferhydroxydes übernehmen. Auch Schander (Z. J. 1904. 517) nimmt an, daß neben dem Regen und Tau die Absonderung der keimenden Spore wie auch die der Pflanze (z. B. bei Phaeolus, Onagraceen, Drüsenhaare der Pflirsiche) als Lösungsmittel fungieren. Im letzteren Falle kommen aber nicht nur saure, sondern auch alkalische Auscheidungen in Frage. Und bekanntlich ist das Kupferhydroxyd auch in einem Überschuß von Alkalien löslich. Ewert hält gleichfalls dafür, daß Blattabscheidungen an der Lösung beteiligt sind. Auf der anderen Seite wies Ruhland (M. B. N. 1904. 157) gegenüber Schander darauf hin, daß überzeugende Beweise für eine Abscheidung kupferfalslösender Stoffe durch die Blätter oder Pilzsporen nicht vorliegen. Gleichzeitig zeigte er, daß gesunde, unverletzte Pflanzengewebe in einer wäßrigen Lösung Apfelsäure sowie Kali abgeben. Ein Lösungsvermögen für basische Kupferverbindungen soll den letzteren aber nicht zukommen. Wenn trotzdem an gekupferten, in Wasser untergetauchten Blättern eine Lösung von Kupferhydroxyd erfolgt, so führt er diese Erscheinung auf die durch intramolekulare Atmung abgeschiedene Kohlensäure zurück. Nach Ruhland bringen die den Keimungsvorgang einleitenden Stoffwandlungsprodukte der Pilzsporen kleine Mengen Kupfer in Lösung, während Blatterexkrete für den gleichen Zweck nicht in Frage kommen.

So recht überzeugend ist keiner der letztgenannten Deutungsversuche. Allgemein als Lösungsmittel tritt jedenfalls nur die Kohlensäure in Tätigkeit. Die Exkrete der keimenden Pilzsporen erscheinen als viel zu schwach, um Zersetzen hervorrufen zu können.

Von Numm (i. w. unten) war die Vermutung ausgesprochen worden, daß von dem Kupferhydroxyd eine Fernwirkung ausgeübt wird, als deren Ergebnis das Unterbleiben der Pilzauskeimung anzusehen sein sollte. Diese Erklärung läßt sich jedoch nicht aufrecht erhalten, denn Ruhland (a. a. O.) vermochte zu zeigen, daß die auf der einen Seite eines Filzpapieres befindlichen Pilzsporen auch dann auskeimen, wenn die andere Seite des Papiers mit $\text{Cu}(\text{OH})_2$ überstrichen worden ist.

Eine zweite Richtung sucht die Erklärung für die Wirkung der Kupferfalsbrühe in ihren tonischen Leistungen. Wohl als erster hat Numm (Ver. d. deutschen botanischen Gesellschaft 1893. Bd. 11. Heft 2. S. 79–93) die

Vermutung ausgesprochen worden, daß die Wirksamkeit der Kupferkalkbrühe nicht lediglich auf der direkten Beeinflussung des betreffenden Pilzes, sondern zugleich auch auf einer Reizung des gesamten Pflanzenorganismus beruht. Diese letztgenannte Wirkung äußert sich nach ihm in einer Anreicherung der Blattgewebe mit Chlorophyll. Dabei tritt Kupfer aber nicht in die Blätter ein, denn er vermochte auf spektroskopischem Wege in den besprühten Blättern Kupfer nicht nachzuweisen, es übt vielmehr — so folgert Kumm — lediglich einen zu vermehrter Chlorophyllbildung führenden „chemotaktischen“ Reiz aus. In einer späteren Arbeit ist Kumm (Ber. d. deutsch. bot. Ges. 1895. Bd. 13. S. 189—192) noch einen Schritt weiter gegangen, indem er daselbst die Überzeugung ausspricht, daß auf die direkte Beeinflussung der Pflanze durch die Kupferkalkbrühe das Hauptgewicht zu legen ist, namentlich soll durch die Bespritzung mit Kupferpräparaten die Pflanze widerstandsfähiger gegen die Angriffe der Pilze werden.

Auch Frank und Krüger (M. D. L. G. Nr. 2) schreiben die Steigerung des Chlorophyllgehaltes der mit Kupferkalkbrühe besprühten Kartoffelblätter einem von dem Kupfer Salz ausgeübten Reiz zu und erblickten in der Chlorophyllhäufung den Ausdruck gesteigerter Assimilationstätigkeit. Aderhold (C. B. P. II. 1899. 217) führte das kräftige Ergrünen der Blätter auf das im Kupfervitriol fast immer als Verunreinigung vorhandene Eisenvitriol zurück, hat aber später diese Erklärung zurückgezogen. Nach ihm versuchte Schander (L. Z. 1904. 517) den Vorgang dahin zu erklären, daß die Kupferkalkbrühe bei trockenem, sonnigem Wetter durch ihre Beschattung günstig, bei feuchtem und trübem Wetter aber nachteilig wirkt. Schließlich hat aber Ewert (L. Z. 1905. 233) nachgewiesen, daß mit der Chlorophyllanhäufung keine Assimilationssteigerung, sondern vielmehr eine Hemmung der assimilatorischen Tätigkeit Hand in Hand geht. Er erbrachte den Nachweis, daß die Anfüllung der Blattzellen eine Folge von mangelhafter Stärkeableitung bildet, deren Ursache in den ungünstigen Einwirkungen der Kupfersalze auf die Diastase zu suchen ist. Dementsprechend empfiehlt er auch nur Kupferkalkbrühen von 0,5% Stärke und neutraler Reaktion zu verwenden.

Endlich ist noch eines Deutungsversuches von Clinton (Zb. Connecticut 1911. S. 739) zu gedenken, welcher in dem Niederschlag ein Mittel zur Verstopfung von Spaltöffnungen und damit zur Herabsetzung der Transpiration erblickt. Nach ihm erklärt sich hierdurch, weshalb 2 v. H. Kupferkalkbrühe besser wie 1 v. H. und 0,5 v. H. wirkt.

Die nachteiligen Wirkungen der Kupferkalkbrühe.

Nachteilige Wirkungen der Kupferkalkbrühe können entstehen:

1. durch direkte Beschädigung der Pflanze,
2. durch Vergiftung des Bodens und
3. durch Vergiftung der Menschen oder Tiere beim Genuß der mit Kupferkalkbrühe besprühten Pflanzenteile.

Beschädigung der mit der Brühe in Berührung gelangenden Blätter und Früchte sind namentlich häufig bei Obstbäumen beobachtet worden und bestehen hier gewöhnlich in der Bildung von Brandflecken auf dem Laube, sowie in dem Auftreten rostiger Überzüge auf den Früchten. Unter den älteren Autoren nahm

Aderhold (Zb. a. Bot. 1903. 12) an, daß kleine Mengen von Kupferfalslösung in die Blatt- bzw. Fruchtgewebe eindringen und hier das Zellplasma töten. Je nach der Menge der eingedrungenen Lösung und nach der Empfindlichkeit der Pflanze sollte die Schädigung größer oder kleiner sein. Eine ausschlaggebende Rolle schrieb er dabei der von der Witterung, der Düngung und sonstigen Einflüssen bestimmten Dicke der Cuticula zu. Schander (M. W. R. 1913. 118) gibt zwar zu, daß schon sehr geringe Mengen Kupferfals bei ihrem Eintritt in die Blattzellen den Tod derselben hervorrufen, hält aber andererseits das Eindringen von Cu in die Blattgewebszellen überhaupt für ausgeschlossen. Bain (Bull. Nr. 2. Bd. 14. Tennessee) führt die Schädigungen ebenso wie Aderhold auf den Eintritt von Kupferfals in die Blattzellen zurück. Solange es sich hierbei um sehr kleine Mengen handelt, soll gesteigerte Chlorophyllproduktion und Assimilation stattfinden, bei zu weit getriebener Steigerung dieser Tätigkeit aber schließlich Schädigung eintreten. Die Dicke der Cuticula spielt nach ihm bei der Aufnahme des Kupferfalzes eine Rolle. Junge Blätter sind permeabler als alte.

An der Lösung der Frage nach den Ursachen für die Beschädigung grüner Pflanzenteile durch die Kupferkalkbrühe hat sich weiter auch Hendrick (Bull. 287. Geneva, N.-Y. 107) beteiligt. Nach ihm hängt der Beschädigungsgrad ab 1. von der spezifischen Empfänglichkeit der Pflanze, 2. von dem Lösungsvermögen des Zellsaftes gegenüber dem Kupferhydroxyd, 3. von der Durchlässigkeit der Epidermis. In Schadensfällen wird der wässrige Überzug der Epidermis und die eigentliche Cuticula größtenteils zerstört. Von den den Wundstellen benachbarten Zellschichten wird Wundfleck erzeugt, und dieser ist es, welcher bei den Früchten der Apfelmäume die rostroten Überzüge liefert. Sofern eine gegebene Kupferkalkbrühe an einer gegebenen Pflanze Brandflecken hervorruft, findet bei regnerischer Witterung eine Steigerung der Schädigung statt. Eine Brühe von

Cu : Ca : H₂O = 1 kg : 1 kg : 100 l

lieferte vergleichsweise

bei trockener Witterung verspricht . . . 6,8% Rostflecken

„ regnerischer „ „ . . . 22,0% „

Mit der Steigerung des Kupfer- und Kalkgehaltes der Brühe nimmt auch die Höhe der Schädigung zu. Je mehr Kalk die Brühe im Verhältnis zum Kupfer enthält, um so geringer werden die Verbrennungen, ohne aber ganz auszubleiben.

Ob die Kupferkalkbrühe Schädigungen hervorruft oder nicht, hängt, wie Kirchner (Z. f. Pfl. 1908. 66) behauptet, in der Hauptsache von der Stärke der Belichtung ab, welche nach erfolgter Bespritzung vorhanden ist. Während der peronosporafreien Jahre 1904, 1905 und 1907 erhielt er je nachdem Mehr- und auch Mindererträge von der Kupferung der Kartoffelpflanzen. Besonders groß waren die Beschädigungen, welche in den sonnenarmen Jahren 1907 durch eine viermalige Bespritzung mit Kupferkalkbrühe (20. und 31. Juli, 31. August, 24. September) hervorgerufen wurden. Andererseits kann aber auch der Fall eintreten, daß bei zu starker Besonnung die Decke von Kupferkalk als Schutzmittel wirkt. In dieser Beziehung befanden die verschiedenen Kartoffelsorten

offenbar ein abweichendes Verhalten. Gegenüber dieser Unzuverlässigkeit in der Einwirkung der Kupferkalkbrühe auf die Pflanzen ist es von Interesse, daß sowohl Morse wie Stewart (i. w. u.) niemals Mindererträge durch das Spritzen erhalten haben.

Weiter beschäftigte sich Crandall (Bull. 135. Verj. Illinois. 201) mit der vorliegenden Frage. Während im Laboratorium der Kupferkalzniederschlag unlöslich bleibt, findet nach dem Genannten im Freien, selbst in Gegenwart eines Kalküberschusses unter dem Einflusse der Atmosphärien beständig eine Lösung von Kupferkalz statt, welches nicht durch toxische Fernwirkung, wie Kumm annimmt, sondern durch Eindringen in die Blattzellen und unmittelbare Berührung mit dem Protoplasma seine Giftwirkung ausübt. Bei der Entstehung von Blattverbrennungen spielt der Tau und Regen eine Rolle, denn Bäume, welche vor dem Zutritt von Regen und Tau geschützt werden, erleiden keine Blattverbrennungen. Die Kalkmilch für sich allein auf die Blätter gebracht, ist nicht nur unschädlich, sondern geradezu nützlich, woraus Crandall den Schluß zieht, daß allein das Kupfer die Blattverbrennungen verursacht. Besonders leicht entstehen Beschädigungen, wenn die Lösung des Kupferkalzes Gelegenheit findet, auf Wunden in das Zellgewebe einzudringen.

Groth (Bull. 232. Neu-Jersey 1910) zieht aus seinen Untersuchungen den Schluß, daß die Beschädigungen durch den Kupferanteil hervorgerufen werden, daß es aber der Bedeckung der Blätter mit Wasser, hoher Luftfeuchtigkeit und starker Beschattung bedarf, um Vergiftungserscheinungen hervorzubringen. Bei kräftiger Beschattung soll die Pflanze durch den Atmungsprozeß mehr CO_2 verlieren als sie durch die Assimilation aufnimmt. Die abgeschiedene CO_2 wird von der feuchten Blattoberfläche gebunden und zur Lösung von Kupferkalz verwendet. Durch die Wasserpalten und Stomata dringt die Kupferlösung in das Blattinnere. Hiernach würde bei gehemmter Transpiration und lebhafter Respiration die günstigste Gelegenheit zum Eindringen von Kupferlösung in das Zellgewebe gegeben sein.

Endlich ermittelte Muth (Bericht Weinbauschule Oppenheim 1903—1910), daß bei starkem Lichtgenuß und trockenem Boden die Kupferkalkbrühe günstig wirkte, bei Lichtmangel und bei feuchtem Boden aber Minderleistungen der Pflanze hervorrief. Im letzteren Falle selbst dann, wenn reichliche Lichtmengen zur Verfügung standen. Herbstliche Kupferungen der Reben will deshalb Muth auch nur für den Fall vorgenommen wissen, daß anhaltend schönes Wetter zur Verfügung steht.

Aus allen diesen Erklärungsversuchen ergibt sich, daß die Frage nach den Ursachen der Beschädigungen durch die Kupferkalkbrühe auch gegenwärtig noch nicht als in befriedigender Weise gelöst gelten kann. Die Fernwirkungstheorie von Kumm muß für abgetan gelten. Im übrigen kann kaum noch ein Zweifel bestehen, daß die Stärke der Belichtung und die individuelle Empfänglichkeit der Pflanze bei der Schadenbildung beteiligt sind. Um zu einem abschließenden Urteil zu gelangen, wird es vorerst nötig sein, durch exakte Versuche zu ermitteln, auf welche Weise die vom Tau oder dem Regen oder sonst auf eine

Weise gelösten Kupferverbindungen in die Blattgewebszellen eindringen, und ob das Plasma wirklich schon durch die kleinsten Mengen Kupfer Salz getötet wird oder nicht vielleicht doch zunächst, wie Bain annimmt, zu erhöhter Chlorophyllbildung angereizt und erst unter der Einwirkung gesteigerter Mengen getötet wird. Erst nach Beantwortung dieser Vorfrage wird es möglich sein, weiter in die Hauptfrage einzudringen.

Einstweilen sind folgende Vorsichtsmaßregeln zu beobachten:

1. Die einzelnen Obstsorten sind gegen die Wirkungen der Kupferkalkbrühe in verschiedenem Maße empfindlich, weshalb das spezielle Verhalten jeder Apfelsorte besonders ermittelt werden muß. Alsdann sind empfindliche Sorten nur mit schwachen Brühen (0,5—0,75%) zu behandeln. Das Gleiche gilt von den Kartoffelsorten.

2. Die Bespritzung darf nur in Form eines allerfeinsten Nebels erfolgen und so, daß ein Zusammenlaufen und Abtropfen der Brühe nicht stattfindet.

3. Die Brühe muß frisch zubereitet sein.

4. Es darf nur Kalk von äußerster Güte und frischer Brennung verwendet werden.

5. Die Brühe muß einen mäßigen Überschuß von Kalk aufweisen, weil andernfalls die Gefahr der Löslichwerdung von Kupferhydroxyd in größerem Umfange besteht.

Die Vergiftungen des Bodens.

Die Kupferkalkbrühe wird schließlich von der Pflanze auf den Boden hinab und in diesen hineingespült. Wiederholt wurde deshalb die Frage erörtert, ob dort, wo eine regelmäßige Bespritzung der Pflanzen mit Kupfermitteln durchgeführt wird, nicht nach Ablauf einer bestimmten Zeit die Menge des in den Boden gelangten Kupfers schädlich auf die Pflanze einwirken muß. In Weinbergen sowie Obstanlagen sind solche Möglichkeiten gegeben. Das in den Boden gelangte Kupfer kann entweder die Tätigkeit der Bakterien nachteilig beeinflussen oder Vergiftungen der Saugwurzeln herbeiführen. Beide Befürchtungen scheinen jedoch unbegründet zu sein, wenn hier und da auch entgegenstehende Meinungen zum Ausdruck gebracht werden. Nach Taft (*Agricult. Science* 1892. 6. 220) wird die Produktionskraft eines Bodens solange als dessen Gehalt an Kupfervitriol sich unter 1% bewegt, nicht geschädigt. In dieser allgemeinen Fassung dürfte diese Angabe aber kaum für alle Böden Geltung haben. Für saure und kalkhungrige Böden ist seine Richtigkeit direkt anzuzweifeln. Dagegen dürfte in Böden mit hinlänglichen Mengen von kohlensaurem Kalk das in dieselben eingedrungene Kupfer schwerlösliche Formen behalten. Girard (*Répert. de Pharmacie* 1895. 304) erzielte bei einer Zuführung von 1500 kg Kupfer auf den Hektar annähernd ebensoviel Roggen, Hafer, Klee, Kartoffel und Rüben, wie auf gewöhnlichem Ackerboden. Unter der Annahme, daß in einem Weinberge alljährlich 4 Bespritzungen mit 1% Kupferkalkbrühe und jedesmal 500 l auf den Hektar vorgenommen werden, beträgt die in einem Jahre dem Boden zugeführte Menge Kupfervitriol 20 kg auf 1 ha und die Kupfermenge etwa 10 kg. Unter der weiteren Annahme, daß diese sich über eine Bodenschicht von 10 cm Mächtigkeit ver-

teilen, würden $10000 \text{ qm} \times 0,1 \text{ m} = 1000 \text{ cbm} = 1 \text{ Million cdm} = 2 \text{ Millionen Kilogramm Erde mit } 10 \text{ kg Kupfer oder } 1 \text{ kg Erde mit } 0,000005 \text{ kg Kupfer}$ angereichert werden. Nach Ablauf einer 150 Jahre lang durchgeführten Bespritzung der Weinberge würde somit der Eintritt von Schädigungen zu erwarten sein. Dementsprechend kommt auch Prandi (St. sp. 1907. 531) an der Hand seiner Untersuchung von Weinbergsböden zu dem Ergebnis, daß die fortgesetzte Kupferung schließlich doch einmal zu einer Vergiftung des Bodens, d. h. seiner Kleinlebewesen führen kann. Die Bemühungen zur Auffindung eines geeigneten Ersatzmittels für das Kupfervitriol verdienten deshalb einige Beachtung.

Vergiftungen von Menschen und Nutztieren durch die Kupferfalkbrühe.

Nach den Witterungsverhältnissen (Zahl und Schwere der Regenfälle sowie des Taues) verbleibt ein größerer oder geringerer Teil, unter Umständen aber auch nicht der kleinste Rest der aufgespritzten Kupferfalkbrühe auf den behandelten Pflanzenteilen. Der Genuß zurückgebliebener Kupferfalkreste kann naturgemäß Magenvergiftungen hervorrufen. Im allgemeinen sind aber solche nicht zu befürchten, wenn die Vorsicht gebraucht wird, mit den Spritzungen mindestens 4 Wochen vor der Eimerntung der betreffenden Pflanzenteile, Blätter, Früchte usw. aufzuhören.

Pajjeroni (Atti della R. Accad. dei Georgofili 1894. B. C. 1895. 636) berichtet, daß Seidenraupen zugrunde gehen, wenn sie mit Maulbeerblättern gefüttert werden, welche 14 Tage vor dem Abnehmen mit Kupferfalkbrühe bespritzt worden sind. Auch das Herniedergehen von starken Regenfällen vermochte hieran nichts zu ändern, ein Beweis übrigens für die gute Klebekraft der betreffenden Brühe.

Von besonderem Interesse ist die Frage, ob der Genuß von Trauben gekupfter Rebstöcke sowie von Wein aus gekupferten Trauben Anlaß zu Bedenken gibt. Bei Beachtung der eben erwähnten Beschränkungen bedarf es im allgemeinen solcher Bedenken nicht. Willardet (J. a. pr. 1895. II. 732) ermittelte folgende Kupfermengen bei Rebstöcken, welche mit Kupferbrühe behandelt worden waren.

In 1 kg Blätter	24,9—95,5 mg Cu
„ 1 „ verholzte Rebsteiie	5,8 „ „
„ 1 „ Beeren	15,0—18,6 „ „
„ 1 „ Trester	11,1—29,9 „ „
„ 1 l Most	1,0—2,2 „ „
„ 1 l Wein	weniger als 0,1 „ „

Gänzlich unbedenklich ist jedenfalls der Kupfergehalt des Weines, während die Kupfermengen, welche den Trauben noch anhafteten, deren Verwendung zu Genußzwecken ausschließen. Zu berücksichtigen bleibt hierbei, daß Willardet sehr starke Kupferbrühen anwendete. Sylve (Geneva, N.-Y). 1891. 401) hält Vergiftungen durch das Essen von gekupferten Trauben für ausgeschlossen, nachdem er an solchen Trauben nur so kleine Mengen von Kupfersulfat vorfand, wie sie die Ärzte als Tonicum und Nervinum verabreichen.

Gautier (Farmers Bulletin 7) ermittelte in 1 kg gespritzter Weinbeeren nur 35—70 mg Cu, während in 1 kg grüner Büchjenerbsen 11—125 mg

Kupfer gefunden wurden. Gänzlich unbedeutlich ist der Genuß von Kartoffelknollen, welche an gekupferten Stauden gewachsen sind. Petermann (Bull. 50 Gembloy 1) hat wiederholt derartige Knollen untersucht und, wie von vornherein zu erwarten war, vollkommen frei von Kupfer gefunden.

1 kg Blätter von unbesprühten Teebäumen enthält nach Untersuchungen von Annett und Subodh (Journ. Agric. Sc. 1910. 314) 12 mg Cu, 1 kg besprühte Blätter 68 mg. Ein aus 36 g besprühter Blätter und 2 l Wasser hergestellter Tee enthielt 0,2 mg Cu.

Die Giftwirkung der mit Kupferkalk behandelten Früchte für den Menschen werden sehr ausführlich von Fairchild (Bull. 6. D. V. P.) behandelt.

Im allgemeinen ist die mit dem Futter in den Tiermagen gelangende Kupferkalkbrühe unschädlich. Thienpont berichtete von Versuchen Bialas, Nabaudts und Zacharewitschs, aus denen hervorgeht, daß eine 21 tägige Verfütterung von Heu, welche stark mit 2 bis 3 Prozent. Kupfervitriollösung besprüht worden war, keinerlei Abnormitäten bei Schafen hervorrief. Th. Schmidt (Österr. Zeitschr. f. Wiss. Veterinärkunde Bd. 6. 1894. S. 4) hält Weinlaub, sofern dasselbe nicht mit einer stärkeren als einer 2 Prozent. Kupferkalkbrühe besprüht worden ist, und sofern die Besprühung nicht unmittelbar vor dem Verfüttern stattgefunden hat, für unschädlich.

Sonstige Schädigungen der Kupferkalkbrühe.

Inwieweit die klare Flüssigkeit, welche über dem zu Boden gegangenen Niederschlage steht, pflanzengiftige Eigenschaften besitzt, wurde von Dandeno (Michigan Acad. Science. 11. Ber. S. 30) untersucht. Keimlinge von Erbsen, Mais und Lupine ertrugen eine $\frac{1}{32}$ Kupferkalkbrühe von der Zusammensetzung 1202 g Kupfervitriol, 961 g Kalk und 100 l Wasser (5 Pfd., 4 Pfd., 50 Gallonen) ohne Schädigung. In frisch bereitetem Zustande war die Kupferkalkbrühe 16mal weniger giftig als nach einmonatlichem längerem Stehen. Maiskeimlinge wuchsen in Brühenwasser von $\frac{1}{4}$ Stärke, was sie in einer $\frac{1}{8}$ Verdünnung nicht taten. Erklärt wird dieses auffallende Verhalten damit, daß die stärkere Verdünnung eine schnellere Zersetzung der Brühe bewirkt. Wurden eine auf 1:256 verdünnte und eine normalstarke Kupferkalkbrühe einen Monat lang sich selbst überlassen, und alsdann die normalstarke Brühe ebenfalls bis auf 1:256 verdünnt, so hielten Lupinenkeimlinge eine viermal stärkere Konzentration von der nachträglichen Verdünnung aus. Alles deutet darauf hin, daß die Kupferkalkbrühe um so mehr pflanzenschädliche Eigenschaften erlangt, je älter sie ist. Angesichts dieser Tatsache muß es bis auf weiteres einigermassen fraglich erscheinen, ob die von Kelhofer empfohlene Konservierung der Kupferkalkbrühe mittels Zucker unter allen Umständen eine zweckdienliche Maßnahme bildet.

Zachy (Zeitschr. f. Pfl. 11. 1901. 212) machte die Wahrnehmung, daß die mit Kalkbrühe besprühten Obstbäume in der Nähe von Bienenstöcken von der Biene nicht besflogen werden. An die Brühe gehen die Bienen nicht heran, auch dann nicht, wenn dieselbe etwa gezuckert ist.

Hier und da kommt die Verwendung von Seewasser bei der Herstellung von Kupferkalkbrühe in Frage. Wie Gwodzenowitsch (Z. B. D. 4. 1901. 553)

zeigte, erweist sich aber die mit Seewasser bereitete Brühe als schädlich für den Weinstock, namentlich infolge ihres Chlormagnesiumgehaltes. Die beim Austrocknen gebildeten Kristalle von $MgCl_2$ sind sehr hygroskopisch, ziehen also Wasser an und liefern starke Lösungen, welche nach Gwodzdenowitsch durch die Epidermis hindurch in die Blattzellen eindringen.

Gekupferte Trauben sollen nicht jenen Grad der Überreife erlangen, welcher zur Erzeugung sehr feiner Weine erforderlich ist, da die Kupferbrühen auch die Entwicklung des Pilzes der Edelsäule (*Botrytis cinerea*) zurückhalten. Clipsey J. a. pr. 1890. Nr. 45), welcher diese Beobachtung gemacht hat, rät deshalb bei guten Rebsorten die Beprißung nicht zu weit in den Sommer hinein auszu dehnen.

Verwendungsweise der Kupferkalkbrühe im allgemeinen.

In der Hauptsache wird die Kupferkalkbrühe als Fungizid, nebenher auch noch als insektentöndendes und insektenabschreckendes Mittel in Gebrauch genommen. Die Form der Verwendung ist entweder als Spritzflüssigkeit oder als Beize. Bei der Beprißung muß verschiedenes beachtet werden. Um die Brühe während der Spritzarbeit immer bei gleichmäßiger Beschaffenheit zu erhalten, ist entweder die Anbringung einer Rührvorrichtung an der Spritze oder wiederholtes Schütteln der letzteren erforderlich. Jedes dicke Überkleistern des Laubes mit Brühe ist von Nachteil. Ein richtig beprißtes Blatt weist in gleichmäßiger Verteilung eine Anzahl getrennter stechnadelstichkleiner Brühenflecken auf, zwischen denen sich etwa ebensoviel unbeprißte Blattfläche befindet, wie die beprißte ausmacht. Am sichersten wird dieser Forderung Genüge geleistet durch hohen Spritzendruck, eine Streudüse mit kegelförmigem Auswurf der Brühe und durch eine (dem Anfänger gewöhnlich viel zu flüchtig erscheinende) Überbrausung der Pflanzen ohne jeden Aufenthalt. Bei trockner Witterung treten die blaßblauen Stippchen der Brühe sehr bald deutlich in die Erscheinung. Dort, wo die Bedeckung mangelhaft erscheint, ist durch eine zweite Beprißung nachzubessern. Sobald als der Regen, der Tau oder der Wind einen nennenswerten Teil der eingetrockneten Brühe von den Blättern wieder fortgeführt hat oder der Nachwuchs an jungen ungeschützten Blättern ein erheblicher geworden ist, muß eine Erneuerung der Beprißung stattfinden. Bei lichtstarker Witterung darf ein größerer Teil der Blattfläche mit Kupferkalk bedeckt werden, als beim Vorherrschen trüber Tage.

Obwohl auch einige Forscher für die kurative Verwendung der Kupferkalkbrühe eingetreten sind (z. B. Petermann, Bull. 50. Gembloux), so kann doch als feststehende Tatsache angesehen werden, daß die höchstmöglichen Leistungen des Mittels nur bei vorbeugender Anwendung zu erzielen sind.

Girard (Annales Agronomiques. Bd. 16. 1890. 241) spritzte verschiedene Sorten nach dem präventiven und nach dem kurativen Verfahren. Dabei betrug die Menge der an *Phytophthora* erkrankten Knollen:

	unbespritzt	präventiv	unbespritzt	kurativ
Nichters Imperator	0,2 %	0,0 %	2,9 %	2,6 %
Helle Rose	3,6 „	0,0 „	3,4 „	3,1 „
Jeuxy	9,1 „	0,4 „	13,1 „	6,0 „
Rothhäutige	0,1 „	0,0 „	12,0 „	7,0 „

Ganz ähnliche Erfahrungen machte Rossel (Landw. Mitt. Behandl. der Neben gegen d. falschen Mehltau, S. 114) mit Plasmopara am Weinstock. Im Moſte von befallenen Stöcken fanden sich vor:

unbespritzt	6,5—11,9 % Zucker
nach Ausbruch der Krankheit bespritzt . .	13,4—13,9 „ „
vor „ „ „ „ . .	14,2—16,6 „ „

Die für eine zweckentsprechende Bedeckung des Laubes mit Kupferkalkbrühe erforderliche Menge von Spritzflüssigkeit ist eine überaus schwankende, von Art und Alter der Pflanze abhängige. Für 1 ha Weinreben werden gewöhnlich zwischen 700—1000 l verbraucht. Etwas geringer, etwa 600—800 l ist der Bedarf für 1 ha Kartoffeln. Bei Obstbäumen läßt sich, da deren Größe und Belaubung überaus verschieden ist, nicht einmal in allgemeinen Umrißen eine brauchbare Zahlenangabe machen.

Als Beize wurde die Kupfervitriolkalkbrühe von Frank für Saatkartoffeln und von Tubeuf für Saatgetreide (*Tilletia*, *Ustilago*) empfohlen. Weder das eine noch das andere Verfahren hat sich aber in der Praxis einzuführen vermocht.

Die Verwendung der Kupferkalkbrühe im besonderen.

Als Insektizid.

Insektizide Eigenschaften entwickelt die Kupferkalkbrühe nur in bescheidenem Umfange. Dieselben mögen zum Teil auf dem veränderten Aussehen beruhen, welches die aufgespritzte, eingetrocknete Kupferkalkbrühe den Pflanzen gibt. Zum Teil kommt auch eine Magenvergiftung durch das Kupfersalz in Frage. Endlich wäre es auch denkbar, daß der überschüssige Kalk durch seine neutralisierende Wirkung Störungen in den Verdauungsorganen der Insekten hervorruft.

Feytaud (R. V. Bd. 31. 1909. 92) ermittelte, daß einer 2prozent. Kupferkalkbrühe 35 % Heu- und Sauerwürmer (*Conchylis*) zum Opfer fielen. Parker Bull. Nr. 82. B. E.) machte die Wahrnehmung, daß junge Hopfenpflanzen durch eine Brühe aus 600 g CuSO_4 und 2400 g CaO vor dem Erdflöhbefalle geschützt wurden. Nach Sonnino (A. m. 1892. 51) soll die Kupferkalkbrühe von guter Wirkung gegen die Flohreule (*Hyponomeuta*) sein, indem deren Räupchen nach dem Bespritzen mit der Brühe aus ihren Nestern hervorkriechen, sich an einem Faden herablassen und in dieser frei herabhängenden Stellung verbleiben. Es wird nicht mitgeteilt, ob sie nur vertrieben werden oder dabei zugrunde gehen. Günstige Erfahrungen machte auch H. Goethe (Ber. G. 1890. 90, 1892. 93) mit der Kupferkalkbrühe gegen die Afterraupen der Kirschblattwespe (*Eriocampoides limacina*) sowie gegen die Raupen vom Goldaster und Ringelspinner. Dieselben wurden starr und unbeweglich, sobald sie gesprühtes Laub gefressen hatten. Goethe glaubt deshalb, daß die Brühe in ähnlicher Weise gegen *Otiorrhynchus sulcatus* und die Raupen des Saatträgers (*Coleophora*) auf Obstbäumen nutzbar gemacht werden kann. Galloway (J. M. 7. 12) will mit dem Kupfervitriolkalkgemisch gute Erfolge gegen den Coloradokäfer (*Leptinotarsa decemlineata*) erzielt haben.

Im ganzen sind die insektiziden Eigenschaften der Kupferkalkbrühe jedenfalls

geringwertig, so daß es ratsamer erscheint, durch den weiter unten zu erörternden Zusatz geeigneter Insektizide die Wirkung des Mittels gegen tierische Schädiger zu sichern.

Als Fungizid.

Phycomycetes.

Synchytrium vaccinii Thomas. Die Brühe blieb bei Versuchen von Halsted ohne Wirkung gegen diesen Pilz.

Phytophthora infestans de By. Die ersten Versuche zur Bekämpfung der Kartoffelkrankheit mit Kupferkalkbrühe sind, wie Girard (J. a. pr. 1890. I. 1803) mitteilt, bereits 1885 von Jouet ausgeführt worden. 1886 berichtete Prillieux (J. a. pr. 1886. II. 886) über Versuche, welche Gasquelle im gleichen Jahre angestellt hatte. 1888 veröffentlichte Prillieux (J. a. pr. 1888. II. 886) die Ergebnisse eigener Untersuchungen. Die ersten in größerem Maßstabe ausgeführten Arbeiten über diesen Gegenstand rühren aber von Girard (a. a. O.) her. Unter den neueren Arbeiten über die Bekämpfung des *Phytophthorapilzes* auf Kartoffeln verdienen die Versuche von Morse, von Stewart sowie die von Ravn und Mortensen in Dänemark Beachtung. Die Ergebnisse ihrer Arbeiten lassen erkennen, daß die Kupferkalkbrühe unter passenden Umständen nicht nur die Krankheit von den Knollen vollkommen fernhält, sondern auch eine Steigerung des Ertrages bei völliger Abwesenheit des Pilzes bewirken kann. Andererseits steht fest, daß die Beprißung der Kartoffel mit Kupferkalkbrühe wiederholt Anlaß zu Mindererträgen gegeben hat. Ich selbst habe im Jahre 1892 gelegentlich umfangreicher Versuche die Beobachtung gemacht, daß unter Umständen und namentlich dann, wenn der Pilz nicht auftritt, mit der Kupferung der Kartoffelstauden Mindererträge verbunden sein können. Im Durchschnitt von 15 Versuchen erhielt ich von

		Trockensubst.	Stärke	Stärke
unbehand. Kartoffeln	62,75 Ztr.	24,86 %	18,90 %	1185,98 Pfd. pro Mg.
beprißte „ (2%)	61,79 „	24,91 „	19,00 „	1177,43 „ „ „
(Zb. Pfl. 1892. 44—56.)				

Als Beispiel für die günstige Wirkung der Kupferkalkbrühe seien nachfolgende Ergebnisse von Versuchen angeführt.

Mortensen (Foreløbig Meddelelse om Forsög usw., ref. Høstnings Jahresbericht. Bd. 13. 1910. S. 172) erhielt mit einer 1 prozent. Brühe bei

	zweimal behandelt 20. VIII.; 15. VIII.	unbehandelt
Up to date	356 Ernteeinheiten	301 Ernteeinheiten
Richters Imperator	236 „	199 „
Magnum bonum	323 „	279 „
Juli	215 „	196 „
Frühe Rosen	267 „	215 „
Kornblume	215 „	180 „

Auch in Nordholland sind im großen und ganzen günstige Spritzerfolge erzielt worden. Das Verhältnis war

1907 unbespritzt : bespritzt = 100 : 117,1—145,7

1908 „ : „ = 100 : 147,6

1909 „ : „ = 100 : 121,5—134,7

Zweimaliges Kupfern (mit 2 v. H., 800 l auf 1 ha) wirkte günstiger wie nur einmaliges (Verslagen Directie van den Landbouw 1911. 76).

Die Versuchsstation für den Staat Vermont (25. Jahresber. S. 44) führt seit 21 Jahren Kartoffelspritzversuche durch und erzielte dabei im Durchschnitt

bespritzt . . 263 Bushel auf 0,4 ha

unbespritzt . . 159 „ „ „ „

also einen Gewinn von 65 % im Mittel. Auffallenderweise sind niemals Mindererträge erzielt worden.

Ein in ähnlicher Weise von Stewart (Bull. 323 der Verj. Geneva, N.Y. 1910) durchgeführter Versuch ergab als Mittel von 8 Jahren auf 0,4 ha einen Mehrertrag von

	a.	b.
3 maliges Spritzen . . .	78 Bushel	29 Bushel
6 „ „ . . .	102 „	45 „

Die Wirkung der Kupferkalkbrühe ist nicht in allen Jahren gleich günstig. So erzielte Ravn (Tidsskrift Landbrugets Planteavl. 1910. 271) in Dänemark

franke Knollen

1905 unbehandelt	7,3 v. H.	behandelt	0,8—6 v. H.
1906 „	18,1 „	„	2,5—17,1 „
1907 „	3,8 „	„	2,2—2,7 „
1908 „	51,7 „	„	30,6—32,9 „

Wenn nach den Untersuchungen von Ewert es nicht mehr zweifelhaft sein kann, daß zu starke Beschattung der Kartoffelblätter durch die Kupferkalkbrühe leicht für die Knollenbildung von Nachteil wird und daß sich dieser Übelstand bei der einen Sorte mehr, bei der anderen weniger bemerkbar macht, so lehren die Versuche von Ravn (a. a. D.), daß auch der Zeitpunkt der Bespritzung von Einfluß auf die Wirkung der Brühe ist. So erhielt er

	Bespritzungsbeginn	Bespritzungsende	franke Knollen
1905	23. 6.	12. 7.	6,0 %
„	12. 7.	1. 8.	0,8 „
1906	20. 5.	11. 6.	17,1 „
„	11. 6.	30. 6.	2,5 „

Hiernach sind sehr zeitige Bespritzungen weniger erfolgreich gewesen als spätere.

Ravn fand, daß die Sorte Kaiserkrone empfindlich ist und deshalb leicht Mindererträge gibt, Richters Imperator und Magnum bonum verhielten sich bei ihm umgekehrt.

Hinsichtlich der Zahl der vorzunehmenden Bespritzungen lassen sich allgemeine gültige Angaben nicht machen. Ausschlaggebend hierfür sind die Witterungs- umstände, wobei festzuhalten ist, daß anhaltend hohe Luftfeuchtigkeit und -wärme die Entstehung von *Phytophthora*-Verseuchungen fördern. Bei feuchtem Kraute darf nicht gespritzt werden. Wiederholt habe ich wahrgenommen, daß die Nicht- beachtung dieser Vorsichtsmaßregel eine Steigerung des Befalles im Gefolge hatte. Nach den vorliegenden Erfahrungen reichen 1—2 v. H.-Brühen voll- kommen aus. Die Kartoffelstauden müssen von zwei entgegengesetzten Seiten her gespritzt werden, weil nur so eine hinlängliche Benetzung aller Blätter mit Brühe zu erzielen ist. Als geringste Menge Brühe für 1 ha sind 600 l zu be- zeichnen. Für den Großbetrieb machen sich fahrbare Spritzen zur Verteilung der Brühe unerlässlich.

Verschiedene Male ist versucht worden, den *Phytophthora*-Pilz durch Ein- tauchen der Saatknochen in Kupferkalkbrühe zu bekämpfen. Nach Frank und Krüger (Arbeiten d. deutschen Landwirtschafts-Gesellschaft Heft 2. S. 23) soll durch ein 20 Stunden langes Einbeizen der Saatknochen in 2prozent. Kupferkalkbrühe ein rascherer Ausgang, ansehnlicher Mehrertrag und überhaupt ein besserer Gesamteindruck bei den Kartoffeln hervorgerufen werden. Dauernde Erfolge hat dieses Verfahren aber nicht aufzuweisen gehabt.

Phytophthora phaseoli. Über sehr günstige Erfolge berichtete Sturgis (Jahresber. 1893. Connecticut. 72—111).

Peronospora schachtii, Falscher Mehltau der Zuckerrübe. Wie- wohl von mehreren Seiten, u. a. auch von Girard (J. a. pr. 1891. II. 15) günstig über die Leistungen der Kupferkalkbrühe berichtet wird, kann sie doch nicht allgemein zur Bekämpfung des Zuckerrübenmehltaues empfohlen werden, da die Ausführung der Bespritzung mit erheblichen Schwierigkeiten verbunden ist.

Peronospora lycopersici, Mehltau der Tomaten. Sehr günstige Resultate erhielt Howell (Report of the chief of the section of vegetable pathology for the year 1889, Washington. Bull. 11 der Sect. of Veget. Pathol. 1890. S. 61—65) mit einer 3maligen (15. Juni, 2. und 15. Juli) Bespritzung der noch kleinen aber bereits Faulflecken zeigenden Tomaten, indem hierbei nur ein Verlust von 4% kranken Früchten gegenüber 60% auf den unbehandelten Stöcken zu verzeichnen war.

Charles (Réport. de pharmacie 1891. S. 461—463) hat beobachtet, daß die Tomaten zuweilen Kupfer aufnehmen, und solches teils an den Nerven, teils im Fruchtfleische absetzen. Die in Frage kommenden Mengen sind indessen so gering, daß er mit einem Waschen der bespritzten Früchte jede Vergiftungsgefahr für beseitigt hält.

Plasmopara viticola, Falscher Mehltau des Weinstockes. Ihre höchste Bedeutung hat die Kupferkalkbrühe als Mittel zur Verhütung des falschen Mehltaues der Rebstöcke gewonnen. Sie ist hierin bisher noch von keinem der als Ersatz in Vorschlag gebrachten Mittel übertroffen worden. Im allgemeinen gelangen die Brühen 1 v. H. zur Anwendung, doch wird vielfach auch das Spritzen mit stärkeren Mischungen für unbedingt notwendig erklärt. Weniger

wie die Stärke dürfte der richtige Zeitpunkt, die richtige Anzahl und die richtige Ausführung der Bespritzungen ausschlaggebend für den Erfolg sein. Als spätesten Zeitpunkt für den Beginn der Kupferungen bezeichnet Stvauss den Augenblick, in welchem die sogenannten „Ölflecken“ auf den Blättern sichtbar werden. Die Anzahl der zu verabsolgenden Bespritzungen richtet sich nach der Witterung. Bei feuchter warmer Luft und kühlen Nächten ist die Verseuchungsmöglichkeit am stärksten, weshalb unter solchen Verhältnissen eine gleichmäßige Bedeckung der Weinblätter mit Brühe aufrecht erhalten werden muß. Richtig ausgeführt ist nach den neuen Untersuchungen von Müller-Thurgau über die Verseuchungsweise von *Pl. viticola* die Bespritzung dann, wenn sie die Blattunterseite mit einem lockeren, aber gleichmäßigen Netz von feinsten Brühentropfen bedeckt. In der Praxis wird es sich nicht immer ermöglichen lassen, dieser Forderung Rechnung zu tragen. Festzuhalten ist aber, daß die Blätter nicht regelrecht mit Brühe gebadet, sondern nur leicht benetzt werden (vergl. S. 143).

Basidiomycetes.

Puccinia. Bei der Zuführung von 2 l Kupferkalkbrühe (70 g CuSO_4 , 20 g CaO , 100 l H_2O) auf eine 20 Fuß lange Reihe Weizenpflanzen hatte Galloway (J. M. 7. 195) keinerlei Erfolg gegen das Auftreten des Rostes zu verzeichnen. Ebenso wenig vermochte das 24stündige Eintauchen der Getreidesamen in die gleiche Kupferkalkbrühe den Rost vom Weizen fernzuhalten. Dahingegen verhindert eine Bespritzung der Getreidepflanzen mit dieser Kupferkalkbrühe das Auftreten des Rostes unter Umständen in sehr bedeutendem Maße. Galloway überbrauste mit derselben Winterweizenpflanzen, teils alle 10, teils alle 20 Tage und erzielte durch die in 10tägigen Pausen vom 28. Oktober bis 24. Juni wiederholten Bespritzungen eine Ernte über Mittel, sowie rostfreies Getreide. Weniger gut wirkte in letzterer Hinsicht die Behandlung mit 20tägigen Zwischenräumen. Auch Swingle erhielt bei der nach je 10 Tagen erneuerten Behandlung gute Resultate, nämlich nur 18,3 % Rostpflanzen gegen 84,2 % unter dem gewöhnlichen Weizen. Ebenfalls nicht ganz ohne Erfolg verwandte Kellermann (Bull. 22. Versuchstation Kansas) das Mittel gegen den Weizenrost, ja Cobb (Agric. Gaz. N. S. Wales. Bd. 3. S. 187) hat sogar behauptet, daß es volle Wirksamkeit gegen den Rost im Weizen besitzt. Aller Wahrscheinlichkeit nach ist aber von der Kupferkalkbrühe eine erhebliche Hilfe gegen den Rost überhaupt nicht zu erwarten, einmal weil die Sporen dieses Pilzes höhere Widerstandsfähigkeit gegen Kupferpräparate besitzen und sodann, weil die wäßrige Kupferkalkbrühe schwer an den dünnen mit fettigem Überzug versehenen Pflanzen haftet. Letzterer Übelstand könnte zwar durch Beimischung von Seifenbrühe usw. beseitigt werden. Es bleibt dann aber immer noch die Schwierigkeit der Verteilung des Mittels über große Flächen Getreide bestehen.

Puccinia pruni Pers., den Rost der Pflaumenblätter will Pierce (Bull. 6. D. V. P. 40) durch Kupferkalkbrühe-Spritzungen erfolgreich bekämpft haben. Weitere Bestätigung dieser, bei dem sonstigen Verhalten der Rostpilze auffälligen Beobachtungen erscheint indessen wünschenswert.

Phragmidium humuli, die Rostkrankheit des Hopfens. Barth (Elsaß-lothring. Hopfen- und Brauerzeitung. 17. Jahrg. 1891. S. 17. 18) empfiehlt die Brühe zur Besprikung im Juni.

Tilletia, der Stinkbrand im Weizen kann durch Behandlung des Saatgutes mit Kupferkalkbrühe vermindert werden (Kellermann u. Swingle, Bull. 12 und 21. Versuchstation Kansas). Weit geeigneter sind für diesen Zweck jedoch die reine Kupfervitriollösung und das heiße Wasser. Gänzlich aussichtslos ist die Verwendung der Kupferkalkbrühe gegen den Flugbrand im Weizen, *Ustilago tritici* Jens., wie Kellermanns Versuche (Bull. 22 der Versuchstation Kansas) gezeigt haben.

Ascomycetes.

Exoascus deformans Fekl., Kräuselfrankheit der Pfirsichbäume. Nach Benton (Pacific Rural Press. Bd. 40. Nr. 5. 1896) ist die Kupferkalkbrühe geeignet die Verunstaltung des Laubes zu verhüten, sofern das Mittel ganz kurz vor dem Ausbrechen der Blattknospen aufgespriket wird. Eine Behandlung der Pflanzen nach dem Ausbruch des Laubes vermag das Auftreten der Krankheit nicht mehr zu verhindern. Taft (The Allegan Gazette, Allegan Mich. 1. Juli 1893) bestätigt im großen und ganzen die vorstehenden Wahrnehmungen. Jablanzy (Wiener landw. Ztg. 1891. S. 417) behandelte stark von der Kräuselfrankheit befallene Pfirsichbäume mit 3prozent. Kupferkalkbrühe und erhielt danach vollkommen gesunde zweite Triebe. Mit einer Brühe 1200 g : 1200 g : 100 l vermochten Wallace und Wheeler (Bull. 276. Cornell-Universität, Ithaca, N.-Y. 1910. 157) eine erhebliche Einschränkung der Kräuselfrankheit bei Pfirsichen zu erzielen. Die Anzahl der geträuselten Blätter betrug:

	1.	2.	3.
unbespriket . . .	58,9 v. H.	34,3 v. H.	41,3 v. H.
bespriket . . .	0,9 „	2,3—6,1 „	5,3—8,3 „

Laestadia bidwellii, Schwarzfäule der Neben (black rot). Nachdem die ersten in Amerika unternommenen Versuche zur Beseitigung dieser Krankheit erfolglos verlaufen waren, gelang es Ende der achtziger Jahre dem Franzosen Prillieux (J. a. pr. 1888. 193—195) die Schwarzfäule vermittlels der Kupfervitriolkalkbrühe in befriedigender Weise zu bekämpfen. Spätere Untersuchungen von Galloway (Bull. 3. D. V. P. 9—31) haben ergeben, daß unter Berücksichtigung aller Umstände die Kupferkalkbrühe am geeignetsten unter allen Kupferpräparaten für die Bekämpfung der schwarzen Fleckfäule erscheint. Von besonderem Belang ist es, daß sie sowohl Früchte wie Blätter des Weinstockes unbeschädigt läßt, während die anderen in Betracht kommenden Mittel hierin hinter ihr zurückstehen. Zeitig begonnene Besprikungen geben bessere Resultate als späte. Was die Anzahl der Besprikungen anbelangt, so genügt es im allgemeinen deren 4 auszuführen, wiewohl durch eine sechsmalige Behandlung noch etwas günstigere Ergebnisse zu erzielen sind. Zahlenmäßig kommen diese Verhältnisse durch nachstehende Angaben zum Ausdruck:

	Zahl und Tag der Bespritzungen						% vollkommen gesunde Früchte
6 Bespritzungen	27./4.,	13./5.,	25./5.,	9./6.,	22./6.,	7./7.	93
4 "	"	"	"	"	—	—	90
3 "	—	—	—	"	"	"	13,5
unbehandelt.							1,1

Sonach empfiehlt es sich die Bekämpfung der Neben=Schwarzfäule in den ersten Tagen des Monats Mai zu beginnen und mit etwa 14tägigen Zwischenzeiten noch 3 weitere Bespritzungen folgen zu lassen. Die letzte derselben ist erst dann vorzunehmen, wenn die Weinbeeren die Größe eines Schrotkornes erlangt haben.

Bei Versuchen von Wilson und Reddick (Bull. 266. Cornell=Universität, N.=Y. 1910. 391) gelang es selbst bei 8 Bespritzungen die Schwarzfäule (black rot) nicht vollkommen von den Weinstöcken fern zu halten, doch wurde die Zahl der Faulbeeren in einer Traube von 13,06 auf 2,04 herabgesetzt.

Mycosphaerella fragariae Sacc., Stachelbeerblattbefall. Nach dem anfänglich Pearson (Bull. Nr. 11. d. Sect. Veget. Pathol. p. 49) und Earle (S. 84. 85) mit der Kupferkalkbrühe nur eine unzureichende Beseitigung der Krankheit zu erzielen vermocht hatten, gelang es Garman (Bull. 31 d. Versuchsst. Kentucky S. 3—13) dieselbe wirksam zu bekämpfen. Er begann mit den Bespritzungen unmittelbar nach dem Pflücken der Beeren und setzte dieselben mit 14tägigen Zwischenpausen solange fort, bis die Wiedertehr des Pilzes ausgeschlossen erschien. In ihrer Wirkung übertraf hierbei die Kupferkalkbrühe das Londoner Purpur, die Schwefelleber und das sogenannte eau celeste.

Deuteromycetes. Sphaeropsidales.

Sphaeropsis malorum. Sturgis (1893er Jahresbericht d. Versuchsst. f. Connecticut. S. 82—111) bezeichnet die Brühe als ein brauchbares Mittel.

Septoria rubi. Goff versuchte die Bekämpfung von *Septoria rubi* auf Himbeere und Brombeere, machte hierbei aber die Erfahrung, daß eine Brühe aus 1,5 kg CuSO_4 , 1 kg CaO und 100 l Wasser für das Laub der Brombeere zwar unschädlich, für das der Himbeere aber sehr nachteilig ist und daß die Fruchtbildung durch die Anwendung der Brühe beeinträchtigt wird. Er erntete vergleichsweise

	a)	b)		a)	b)
bei Himbeere unbehandelt	21 $\frac{1}{4}$ l	16 $\frac{1}{4}$ l	bei Brombeere	13 $\frac{3}{4}$ l	18 $\frac{1}{4}$ l
3mal behandelt	3 $\frac{1}{2}$ l	2,4 l		17 l	10 $\frac{3}{4}$ l

Halsted (Rep. N. Jers. Agr. Coll. Exp. St. 1891. 1892. 1893) hat die Brühe für geeignet gegen *Septoria cerasina* Ph. befunden.

Gegen *Septoria ribis* Desm. wurde in den Jahren 1890 und 1891 von Pammel (Bull. 13 der Versuchsstation Iowa) die Kupferkalkbrühe versucht. Eine dreimalige Bespritzung gab ungenügende Resultate. Die *Septoria*-Fleckenkrankheit auf *Chrysanthemum* wird nach Beach (11. Jahresber. Versuchsst. New-York [Geneva] 1892. 557—560) dahingegen durch 5—6 Behandlungen mit Kupferkalkbrühe bei Zusatz von etwas Seife ferngehalten. Ab=

gestorbene Blätter sind zu entfernen und die grünen Teile unter Kupferkalkbrühe-Bedeckung zu halten.

Phyllosticta sphaeropsoidea E. u. E. Sehr gute Dienste leistete die Brühe gegen diesen Pilz auf Roßkastanie (Fairchild, J. M. 7. 338).

Entomosporium maculatum Lév., die Blattbräune. Mit der Bekämpfung der Blattbräune auf Birnen, Quitten und Pfirsichen haben sich insbesondere amerikanische Phytopathologen beschäftigt, als Erster unter ihnen Galloway (Flugblatt Nr. 8. D. V. P. 1899). Er benutzte eine Brühe mit 1,5 kg CuSO_4 und 1 kg CaO auf 100 l Wasser und gab die erste Bespritzung vor Laubaussbruch, spätestens, wenn zwei Drittel der Blätter hervorgebrochen waren und von da ab 4 weitere in 10tägigen Zwischenräumen. Der Erfolg war ein sehr befriedigender, denn die behandelten Bäume waren vollständig frei von der Krankheit, während die unbespritzten sehr stark unter der Blattbräune zu leiden hatten. Spätere Untersuchungen von Pearson (Bull. 11. D. V. P. 46), (Galloway, J. M. 7. 137—142), Chester (Bull. 13 d. Versuchsst. f. Delaware 1891), Sturgis (Jahresber. d. Versuchsst. f. Connecticut 1892. S. 42. 43) u. a. haben diese Beobachtung bestätigt.

Maywell (Bull. 3. D. V. P. 36—47) hat nachgewiesen, daß die Hauptwirkung der Brühe bereits mit einer 2maligen Bespritzung erreicht ist, denn er erhielt:

unbehandelte Bäume	75,84%	befallene Birnblätter
2mal bespritzt (25. IV., 9. V.)	3,17 "	" "
3 " " (14. IV., 25. IV., 9. V.)	3,17 "	" "
7 " " (14. IV., 25. IV., 9. V., 5. VI., 25. VI., 15. VII., 5. VIII.)	0,00 "	" "

Noch etwas bessere Erfolge erzielte er mit ammoniakalischer Kupferbrühe. Waite (J. M. 7. 333) ist der Ansicht, daß wenn die erste Bespritzung nicht zu zeitig und im übrigen genügend kräftig ausgeführt wird, die Pflanze in genügender Weise für die übrige Vegetationszeit geschützt wird. Nach ihm empfiehlt es sich einmal etwa 4—6 Wochen nach der Birnen- bzw. Quittenblüte, ein zweites Mal 4 Wochen später zu spritzen und damit aufzuhören. Von Fairchild (J. M. 7. 65—68) wurde festgestellt, daß für die Verwendung bei Quitten die Kupferkalkbrühe den sonstigen Kupferpräparaten überlegen ist. Es befaßen Quittenwildlinge

6mal mit Kupferkalkbrühe behandelt einen Durchmesser von 27,7 Einheiten	
6 " " ammoniakalischer Kupfer-	
karbonatbrühe behandelt " " " 25,3 "	
unbespritzt " " " 20,6 "	

Für Birnen- und Pfirsichwildlinge verwendet Fairchild (l. c.) eine Brühe mit 1,2 kg CuOS_4 und 1,2 kg CaO auf 100 l Wasser.

Eine 5—6malige Bespritzung ist geeignet die Entblätterung 1—3jähriger Wildlinge zu verhüten. Versuche von Fairchild ergaben Blattverluste von:

	französische Birne	japanische Birne	amerikanische Birne
unbehandelt	21,0%	41,2%	36,1%
3 mal Kupferkalkbrühe . .	16,4 „	23,8 „	32,3 „
7 „ „	1,0 „	1,1 „	2,1 „

Melanconiales.

Gloeosporium. Versuche von Garman (Bull. 44. Versuchsst. Kentucky) haben gezeigt, daß die Kupferkalkbrühe, das erstemal kurz vor dem Fall der Blütenblätter und dann in 14-tägigen Pausen noch weitere 3 mal angewendet, von guter Wirkung gegen *Gloeosporium fructigenum* Berk., Bitterfäule der Äpfel (und Weintrauben), ist. Dagegen hat die Brühe bisher bei *Gloeosporium venetum* Speg., Brombeeren-Anthraknose, verjagt (Green, Bull. 6 der Versuchsst. Ohio).

Von Ewert (Jahresber. Proskau 1908, 09. 90) wird die Brühe als bestes Mittel gegen die Blattkrankheit der Johannisbeere (*Gloeosporium ribis*) bezeichnet.

Colletotrichum lindemuthianum Sacc., Anthraknose der Bohnen. Die einzigen Versuche zur Bekämpfung dieses Pilzes mittels Kupferkalkbrühe sind von Beach (Bull. 48. Versuchsst. New-York [Geneva] 308—332) ausgeführt worden. Das Weizen der Saubohnen war fruchtlos. Dagegen gewährte eine Brühe aus 800 g CuSO_4 , 500 g CaO und 100 l Wasser genügenden Schutz gegen das Auftreten der Krankheit auf Blättern und Hülsen. Zu beginnen ist mit den Behandlungen kurz vor der Blüte, die übrigen Beprißungen haben mit 14-tägigen Pausen zu folgen.

Colletotrichum lagenarium, Anthraknose der Gurken und Melonen. Auf der gleichen Fläche erntete Johnson (Bull. 85. Virginia Truck Station. 85) bei dreimaliger Beprißung (850 g CuSO_4 , 1450 g CaO , 100 l Wasser) 10000 Stück Melonen bzw. 144,5 Bushel Gurken gegenüber 3500 Stück bzw. 109 Bushel auf dem unbeprißten Felde.

Cylindrosporium padi Karst., Fleckenkrankheit der Pflaumen- und Birnblätter. Galloway hat zuerst 1889 die Kupferkalkbrühe gegen diese in Amerika die jungen Birn- und Pflaumenstämmchen häufig heimsuchende Krankheit mit vielversprechendem Erfolg angewendet (Zb. d. Secr. of Agric. f. 1890. S. 396). Ihm folgten 1890 Pammel (Bull. 13 u. 17 Versuchsst. Iowa), 1892 Galloway (Bull. 3 D. V. P. 47—60) und 1893 Fairchild (J. M. 7. 240—262). Aus diesen Untersuchungen geht hervor, daß die Kupferkalkbrühe ein Spezifikum gegen die in Frage stehende Krankheit ist, daß aber von ihrer zweckentsprechenden Anwendung sehr viel abhängt. Eine geeignete Zusammenetzung der Brühe ist: 1 kg CuSO_4 , 800 g CaO und 100 l Wasser.

Die Behandlung der Stämmchen hat nach Beendigung des Laubaussbruches zu beginnen und ist in 14-tägigen Pausen 5 mal zu wiederholen. Von Wichtigkeit ist es, daß auch die Unterseite der Blätter gut mit dem Mittel überzogen wird.

Die nachstehenden, den Versuchen Fairchilds (a. a. O.) entnommenen Versuchsergebnisse geben einen Anhalt über den Grad der Wirksamkeit des Mittels. Er bestimmte vergleichsweise die Zahl der vorzeitig gefallenen Blätter bei

Pflanzensorten:	gepfropfte Mahalebseeslinge			Windjor- tirische	Gelbe Spanische	Mont- morency
	a)	b)	c)			
unbehandelt	54,8	21,3	8,5	13,7	8,7	24,2
5 mal gesprüht . . .	13,1	7,3	6,1	6,4	2,9	5,9
6 „ „	7,4	4,8		4,3	2,5	5,0

Pflaumen:	frühe Ertragr.	Purpur- eierpfl.	Italiener Pfl.	frühe Ertragr.	Purpur- eierpfl.	Italiener Pfl.
	auf Myrobalan			auf Marianne		
unbehandelt	312,5	123,3	52,8	311,2	143,2	177,2
5 Besprühungen . .	66,0	6,1	7,8	96,6	42,7	11,0
6 „ „	57,0	9,7	6,3	71,6	26,9	12,2

Moniliales.

Monilia fructigena Pers. Sehr schlechte Erfahrungen hat Galloway (Bull. 3. D. V. P. 60. 61) mit der 1,5 kg CuSO_4 und 1 kg CaO auf 100 l Wasser enthaltenden Brühe bei Pfirsichbäumen gemacht, deren Früchte geschützt werden sollten. Blüten und Blätter wurden von den ersten zwei Besprühungen völlig vernichtet. Zu einem günstigeren Urtheile gelangte Chester (Bull. 16. Delaware 1892). Durch 6 in die Zeit vom 29. April bis 2. Juli verlegte Besprühungen vermochte er den Verlust an Pfirsichen von 32% auf 13—19% zu vermindern. Mit Rücksicht auf die Unkosten, welche diese Behandlungsweise erforderte, müssen diese Ergebnisse jedenfalls aber als keineswegs befriedigend bezeichnet werden.

Thielaviopsis paradoxa, Fäule (base rot) der Ananastücklinge. Durch Eintauchen der Schnittstellen in Kupferkalkbrühe erreichte Varjen (Bull. 10. Hawai Sugar Planters Assoc. 1910) eine Verminderung der Fäule um 50 v. H.

Cycloconium oleaginum Boy. auf den Öl-bäumen. Caruso (A. i. 20. 629—632) erhielt mit einer 5prozent. Brühe jedesmal günstige und gegen *Septogloeum mori* Br. et Cav. auf Maulbeerbaumblättern recht gute Resultate.

Cladosporium. Nach Versuchen von Frank (Z. f. Pfl. 1893. 31) scheint eine 2prozent. Brühe wirkungslos gegen den auf Gurken vorkommenden Pilz zu sein.

Fusicladium pirinum Fekl., F. dendriticum, Schorf der Birnen und Äpfel (pear scab, tavelure des poires, ticchiolatura).

Neben *Phytophthora* und *Plasmopara* bildet das *Fusicladium* einen der Pilze, welche in großem Umfange durch die Kupferkalkbrühe bekämpft werden.

Oliver (J. a. pr. 1881. II. 20) machte als Erster die Wahrnehmung, daß eine Kupfervitriollösung die Keimung der Birnenschorssporen verhindert und von den Früchten die Schorfkrankheit fernhält. Einige Jahre später versuchte Ricard (J. a. pr. 1886. II. 922) zum gleichen Zwecke die Kupfervitriolkalkbrühe und erzielte sofort ganz auffällige Erfolge. In der Folge sind dieselben von namhaften deutschen und amerikanischen Phytopathologen des öfteren mit dem nämlichen

Ergebnis wiederholt worden, so daß die unbedingte Brauchbarkeit der Kupfer-vitriolfaltbrühe für die Bekämpfung des Apfelf- und Birnschorfes als eine feststehende Tatsache betrachtet werden darf. R. Goethe, welcher sich bereits 1888 mit der Krankheit beschäftigte (B. G. 1889/90. 29), empfahl zunächst als eine geeignete Mischung 2 kg CuSO_4 , 3 kg CaO und 100 l Wasser.

Da sich bei späteren Versuchen (Ver. G. 1890/91. 37) jedoch herausstellte, daß durch die Anwendung dieser Brühe auf empfindlicheren Früchten, wie weißer Winter-Kalvill u. a., sogenannte Rostanslüge entstehen, ersetzte er sie durch eine Brühe aus 1 kg CuSO_4 , 2 kg CaO und 100 l Wasser.

Überhaupt empfiehlt Goethe eine vorsichtige Verwendung des Mittels. Daß Austraten schwarzer Flecke und rostfarbener Anslüge auf den besprühten Früchten schreibt er der Benützung von Kalk zu, welcher schon lange an der Luft gelegen hat. Durch den Gebrauch ganz frisch gebrannten Kalkes würden sich die genannten Übelstände somit beseitigen lassen. Auch Munson hat die Beobachtung gemacht, daß zu starke Kupferpräparate den Früchten eine rostbraune Färbung verleihen (Jahresber. d. Versuchsst. des Maine State College 1892. S. 94).

Gegenwärtig wird vorwiegend die Mischung 1:1:100 benutzt.

Mally (A. J. C. 34. 1909. 620) prüfte für die Verhältnisse von Südafrika die Wirksamkeit der Kupferaltbrühe gegen den Apfelschorf und gelangte zu dem Ergebnis, daß mit einer Mischung von 1500 g Kupfervitriol, 1000 g Kalk und 100 l Wasser eine völlige Fernhaltung der Krankheit möglich ist durch zwei Besprühungen, die erste bei Knospenschwellung, die zweite 14 Tage später, wenn die Blüten aufbrechen.

Was die Verwendungsweise anbelangt, so wird von Sturgis (Jahresbericht 1893. Connecticut 72) mitgeteilt, daß sich die Brühe gegen Apfelf- und Birnenschorf gut bewährte, wenn die Bäume im März vor dem Ausbruch der Knospen, unmittelbar vor der Blüte und noch zweimal, sobald die Früchte Erbsegröße erlangt haben, besprüht werden. Dagegen fand er das Mittel für unzureichend gegen *Fusicladium* auf Quitte. Versuche von Maxwell (ebenda S. 36—47) lehren, daß der Birnenschorf bei einer genügenden Anzahl von Besprühungen gänzlich fern gehalten werden kann.

Für gewöhnliche Verhältnisse genügt eine 4malige Besprühung — 1 vor dem Laubaussbruch, 1 unmittelbar vor der Blüte, 2 auf die erbsen- bis haselnußgroßen Früchte — mit 1—2prozent. Brühe.

Helminthosporium gramineum, Streifenkrankheit. Durch Weizen des Saatgutes mit 2 v. H. Kupferaltbrühe läßt sich, wie Schander (M. Pfl. Br. 1910) zeigte, zwar die Streifenkrankheit vermindern, nicht aber vollkommen unterdrücken.

Macrosporium solani Rav. Die Blattfleckenkrankheit der Kartoffel. Auf Grund der Arbeiten von Beed (J. M. 5. 158—160), Gunn (Bull. 49. Versuchsst. New-York [Geneva] S. 13—16), Goff (Bericht der Divis. of Veget. Pathol. für 1890. S. 400), Burrill und Mc. Cluer (Bull. 15. Versuchsst. Illinois S. 489—496) und namentlich von Galloway (Verhandlungen

der Soc. for the Promotion of Agric. Science 1893. S. 43—55. Farmers Bull. Nr. 15. S. 5) darf es als eine feststehende Tatsache angesehen werden, daß die Blattfleckenkrankheit der Kartoffel durch die Kupferkalkbrühe vollkommen zurückgehalten wird. Empfohlen wird für den vorliegenden Zweck die Mischung 1,5 : 1 : 100.

Die Anwendung des Mittels hat kurz vor Ausbruch der Krankheit auf die etwa 15 cm hohen Pflanzen zu erfolgen. Um eine volle Wirkung zu erzielen ist es erforderlich, daß die Blätter der Kartoffeln beständig mit einer dünnen Schicht Kupferkalk überdeckt sind.

Alternaria solani (= *Macrosporium solani*?), Frühbefall der Kartoffel. Bei Versuchen von Jones und Giddings (20. Jahresb. Vermont 1906/1907. 334) erwies sich die Kupferkalkbrühe als sehr brauchbares Mittel zur Unterdrückung von *Alternaria solani* (early blight). Ohne Bespritzung erhielten sie 136,9, bei viermaliger Kupferung 266,4 Ernteeinheiten.

Gegen *Alternaria brassicae* f. *nigrescens* auf Wassermelonen (*Citrullus vulgaris*) und Brotmelonen (*Cucumis melo*) empfiehlt Peglion (R. P. 2. 227 bis 240) die Kupferkalkbrühe anzuwenden, sobald als die ersten Flecken auf den Blättern sichtbar werden und 15—20 Tage später noch ein zweites Mal. Um ein besseres Gelingen und damit eine intensivere Wirkung des Gemisches zu erzielen, fügt Peglion Salmiak oder Zucker zu demselben.

Cercospora resedae Eckl. Gegen den Blattfall erhalten die Resedapflanzen durch eine dreimalige vor dem eigentlichen Auftreten der Krankheit ausgeführte Bespritzung mit Kupferkalkbrühe 1,5 : 1 : 100 einen wirksamen Schutz (Fairchild, Y. D. A. Washington. 1889. S. 429—432).

Als Mittel gegen Krankheiten unsicherer Herkunft.

Schüßerrindigkeit der Zitronenbäume. Die Krankheit ist von Fawcett (Jahresb. Florida 1910. 45) durch Anwendung von Kupferkalkbrühe wiederholt erfolgreich bekämpft worden.

Die Melanose der Zitronenbäume, eine Krankheit, deren Ursache noch nicht erkannt, vermutlich aber in einem parasitischen Pilz zu suchen ist, kann nach Swingle und Webber (Bull. S. D. V. P. 36—38) so gut wie vollständig durch Kupfervitriolkalkbrühe von den Zitronenbäumen (Blättern und Früchten) ferngehalten werden.

Die Genannten nahmen 2 Bespritzungen vor, eine am 19. April kurz nach der Blüte, die zweite am 16. Mai und erreichten dadurch, daß die so behandelten Pflanzen auf nur 0,1 v. H. der Früchte Spuren der Krankheit enthielten, während die Früchte der benachbarten unbesprungenen Bäume zu vollen 90 v. H. erkrankt und davon etwa zur Hälfte vollkommen mißgestaltet waren. Die Brühe verletzte in geringem Maße das Laub. Da vermutlich ein weniger starkes Präparat die Melanose ebenfalls erfolgreich zu beseitigen vermag, empfiehlt sich die Anwendung eines solchen. Je länger sich die Periode des Blütentragens ausdehnt, desto zahlreichere Bespritzungen müssen vorgenommen werden. Für gewöhnlich werden aber zwei Behandlungen genügen, deren erste ungefähr einen Monat

nach dem Beginn der Frühljahrsblüte, deren zweite einen Monat später, wenn die jüngsten der Früchte Erbsengröße erlangt haben, vorzunehmen ist.

Schüttekrankheit der Kiefern. Den gelegentlich bei der Bespritzung der jungen Kiefern mit Kupferkalkbrühe erzielten günstigen Erfolgen stehen auch Mißerfolge gegenüber (z. B. Herrmann, *Nw. Z.* 1910. 105). Mit Rücksicht darauf, daß die Ursachen der Schüttekrankheit jedenfalls nicht einheitlicher Natur sind, darf eine derartige Wirkung der Brühe nicht wundernehmen.

Kartoffelschorf. Vollen hat die Kupferkalkbrühe (Bull. 9. Vers. Nord-Dacota, 3. f. Pfl. 1894. 117) als Mittel zur Entfernung des Schorferregers von den Saatkartoffeln mit einigem Erfolg angewendet. Er erhielt darnach ohne Behandlung 1% gesunde, d. h. schorffreie Speisekartoffeln

$\frac{1}{2}$ Stunde gebeizt	57 "	"	"	"	"
3 " " " " " " " " " "	53 "	"	"	"	"

Die Keimfähigkeit der Kartoffel wird durch 4—6stündiges Beizen nicht beeinträchtigt, erst nach 22—25 Stunden langem Eintauchen ist eine nachteilige Wirkung zu bemerken. Von Kinney (5. Jahresber. der Versuchstation für Rhode Island S. 211—213) sind diese Versuche Vollen's wiederholt worden. Das Ergebnis war:

behandelte Saatkartoffeln a) 9%, b) 9% schorfige Knollen,
unbehandelte Saatkartoffeln a) 21%, b) 12% schorfige Knollen.

Wurzelbrand. In neuerer Zeit hat Peters (M. B. A. Heft 8. 1909) das Beizverfahren wieder aufgegriffen und damit ganz gute Erfahrungen gemacht. Während bei ihm unbehandelte Rübensamenknäuel 95,6 v. H. brandige Pflänzchen lieferten, belief sich nach 24stündiger Einquellung in 2 v. H. Kalkbrühe der Wurzelbrand nur auf 1,5 v. H.

Welken der Gurken. Muth (Zeitschr. Weinbauschule Oppenheim a. Rh. 1910. 143) empfahl die Gurken während starker Trockenperioden mit einer 0,75 v. H. Kupferkalkbrühe zu bespritzen, um durch die Brühendecke das Welken der Gurken und die Entstehung von Rißwunden zu verhüten.

Blattrollkrankheit. Wie Spieckermann (Ab. a. Bot. 1910) zeigte, vermag eine Beize der Saatkartoffeln in 2prozent. Kalk das Auftreten der Blattrollkrankheit nicht zu verhindern.

Ergänzungen der Kupferkalkbrühe.

Seit Einführung der Kupferkalkbrühe sind zahlreiche Vorschläge zu ihrer Verbesserung gemacht worden, welche einerseits die Absicht verfolgen, die Klebekraft und damit zugleich die Wirkungsdauer, andererseits den Wirkungswert der Brühe durch Ausstattung mit anderweitigen fungiziden oder mit insektiziden Eigenschaften zu erhöhen. Namentlich im Wein- und Obstbau hat sich das Bedürfnis fühlbar gemacht, der Kupferkalkbrühe Mittel gegen den echten Mehltau sowie gegen Niederteriere beizumischen, um auf diesem Wege sowohl parasitäre Pilze wie schädliche Insekten durch ein und dieselbe Bespritzung bekämpfen zu können. Zweifellos wird durch eine derartige Vermischung eine wesentliche Ersparnis an Arbeit erzielt. Mitunter steigern derartige Zusätze nicht nur den Wirkungsbereich, sondern auch durch Erhöhung der Klebekraft den Wirkungswert.

Ergänzungen durch Fungizide.

Bereits 1888 wurde von Huet (J. a. pr. 1888. I. 702) der Vorschlag gemacht, der Kupferkalkbrühe zur Bekämpfung des Oidium Schwefelpulver beizufügen. In der Folge verwendete Martin (J. a. pr. 1889. II. 861) ein solches Gemisch, indessen ohne befriedigenden Erfolg. Die Mischung kam eine Zeitlang in Mißkredit; in neuerer Zeit haben sich doch aber wieder verschiedene Autoren, so Stévignon (Pr. a. v. Bd. 43. 1905. 769) und Guillon (R. V. Bd. 23. 1905. 378) für die Beimischung von Schwefel zur Kupferkalkbrühe ausgesprochen.

Stévignon empfiehlt einen Zusatz von 2—4 kg Schwefelpulver zu 100 l Brühe. Bei der schlechten Haltbarkeit einer solchen Mischung erscheint es ratsam, nur den Schwefel mit dem Fettkalk auf Vorrat zu mischen und erst kurz vor dem Gebrauche dieses Gemenge der Kupfervitriollösung zuzusetzen. Das Einrühren der Schwefelblume direkt in die Kupferkalkbrühe bereitet einige Schwierigkeiten, welche aber schnell behoben werden, wenn das Schwefelpulver zunächst durch Verrühren mit etwas Seifenwasser, Spiritus oder Äther in einem Wasserglas luftfrei gemacht wird. Ein ebenso wirksames Verfahren besteht in der Beimischung des Schwefels zu dem trocken abgelöschten Kalk. Sehr erleichtert wird auch die Herstellung der Schwefelkupferkalkbrühe durch Benutzung der im Handel erhältlichen Schwefelpaste, welche aus Schwefel, Soda und gepulvertem Harz besteht.

Unter der längeren Einwirkung von Luft nimmt die mit Schwefel versetzte Kupferkalkbrühe eine dunkle Färbung an, was auf die in alkalischen Brühen erfolgende Entstehung von Kupferpolysulfid zurückzuführen ist. Wie Guillon (C. r. h. 136. 1903. 1483) nachwies, leidet der fungizide Wert der Brühe hierunter nicht, da das sehr unbeständige Kupferpolysulfid wieder in Schwefel und Kupfervitriol zerfällt. Dagegen verliert die schwarzgewordene Mischung einen Teil ihres Haftvermögens. Hieraus geht hervor, daß die mit Schwefel versetzte Kupferkalkbrühe möglichst bald versprüht werden muß.

An Stelle des Schwefels kann auch Schwefelleber (in Frankreich: Polysulfure) zur Kupferkalkbrühe hinzugefügt werden. Eine von Augrand (R. V. Bd. 24. 1905. 105) herrührende Vorschrift hierfür lautet:

Vorschrift (53):	1. Kupfervitriol	4 kg
	Wasser	100 l
	2. Kalk	2 kg
	Wasser	100 l
	3. Kaliumpolysulfid	2 kg
	Wasser	100 l

Herstellung: Kalkmilch mit Kaliumpolysulfidlösung mischen, unter beständigem Umrühren der Kupfervitriollösung zusetzen.

Diese Brühe soll ein ausgezeichnetes Haftvermögen besitzen, angeblich deshalb, weil das Kupfervitriol in kolloidalem Zustande ausgefällt wird.

Ergänzungen durch Insektizide.

Die Kupferkalkbrühe eignet sich besonders zur Vermischung mit Arsenjalen, da hierbei die in den letzteren enthaltenen kleineren oder größeren Mengen von freier Arsenigsäure durch den überschüssigen Kalk des Fungizides unschädlich

gemacht werden. Gegenwärtig werden deshalb, dort wo eine Bekämpfung von schädlichen Insekten im Anschluß an die Kupferkalkbrühe erfolgen soll, fast ausschließlich Arsenalze, in erster Linie Bleiarсенat, zur Beimischung verwendet. Näheres über diese Mischbrühen in dem die arsenhaltigen Bekämpfungsmittel behandelnden Abschnitte.

Ein als Zusatzmittel zur Kupferkalkbrühe mehrfach mit gutem Erfolge verwendetes Insektizid ist auch die Seife, im besonderen die Harzseife. Eine derartige Mischung wurde zuerst in Amerika von Galloway (J. M. 7. 195) in Gebrauch genommen. Der Zusatz von Harzseife erhöht die Klebekraft des Mittels ganz erheblich. Auch setzt sich der Niederschlag in derartigen Mischbrühen langsamer ab als in der einfachen Brühe. Eine der ältesten und dabei heute noch brauchbaren Vorschriften gab Swingle (J. M. 7. 365).

Vorschrift (54): Kupfervitriol 1 kg
gebrannter Kalk 0,5 „
Harzseife, Vorschrift 15. 1 „
Wasser 100 l

Herstellung: Kupfervitriol und Kalk in je 45 l Wasser, Seife in 10 l Wasser lösen, Seifenlösung in die Kupferkalkbrühe solange einrühren, bis sich ein stehender Schaum gebildet hat.

Nach meinen Untersuchungen (Z. Z. 28. 1899. 593) wird die größte Haltbarkeit und die günstigste mechanische Beschaffenheit bei folgenden Zusätzen erzielt:

Kupfervitriol 1 v. H.
Kalk 0,5 „
Dranienburger Kernseife 1—3 „
Schmierseife 1—3 „
Harzseife¹⁾ 7—9 „
Petroseifenemulsion²⁾ 2—6 „

Einen Zusatz von Terpentin hat Vidal (Pr. a. v. Bd. 51. 1909. 730) für solche Fälle vorge schlagen, in denen mit der Kupferkalkbrühe auch der mit der Gegenwart von Hemipteren verbundene Rußtau bekämpft werden soll.

Vorschrift (55): Kupferkalkbrühe 2% 100 l
Terpentin 1 „

Herstellung: Das Terpent inöl der fertigen Kupferkalkbrühe unter Umrühren hinzusetzen.

Die Mischung ist aufzusprühen, sobald als die Hauptmasse der jungen Hemipterenlarven das Ei verlassen hat.

Steigerung der Klebekraft und Allgemeinwirkung.

Peglion (R. P. II. 230) gibt an, daß durch einen Zusatz von Salmiak die Befestigung der Kupferkalkbrühe auf den Blättern gefördert und damit die Intensität der Wirkung erhöht wird.

¹⁾ 2 Teile Harz, 1 Teil kristall. Soda, 8 Teile Wasser.

²⁾ 125 g Harzseife, 1 l Wasser, 2 l Petroleum.

Vorschrift (56):	Kupfervitriol	1,5 kg
	gebrannter Kalk	1,5 "
	Salmiak	0,33 "
	Wasser	100 l

Es ist mir nicht bekannt, ob diese Zusammenstellung sich praktisch bewährt hat.

Nach einem Zusatz von 0,1 % Kaliumpermanganat zu einer 0,75 % Kupferkalkbrühe machte Gwodzenowitsch (Z. B. D. 4. 756) die Wahrnehmung, daß die damit besprühten Reben besonders gut gegen Plasmopara geschützt waren. Anscheinend vernichtet das Kaliumpermanganat die beim Beginn der Sprüzarbeit bereits vorhandenen Pilzsporen.

Einen besseren Grad von Haftbarkeit am Blatte soll der Kupferkalkbrühe auch durch den Zusatz von Zucker verliehen werden. Barth (Die Blattbefallkrankheit der Reben und ihre Bekämpfung S. 13) glaubt jedoch, daß ein noch weit wichtigerer Vorteil des Zuckerzusatzes in der Bildung von Kupferkalksaccharat besteht. Dieser mit tiefblauer Farbe sich lösende Körper besitzt nach Barth die Fähigkeit, rasch in das Blattgewebe einzudringen und dort baldigst zur Wirkung zu gelangen, während der Rest des Kupfermaterials gewissermaßen als Vorrat auf den Blättern liegen bleibt. Die von dem Genannten aufgestellte Vorschrift lautet:

Vorschrift (57):	Kupfervitriol	2 kg
	gebrannter Kalk	1,5 "
	Zucker	300 g
	Wasser	100 l

Im großen und ganzen ist diese Vorschrift auch heute noch brauchbar, wenn an Stelle von 1,5 kg Kalk nur 1 kg verwendet wird.

Mit einer aus 2 kg Kupfervitriol, 4 kg Fettalk, 4 kg Melasse und 100 l Wasser bestehenden gezuckerten Kupferkalkbrühe arbeitete bereits Petermann (Bull. 50. Gembloux. S. 1) im Jahre 1891. Diese Brühe hat sich jedoch nicht einzubürgern vermocht. Ebenjowenig ist das einem gebrauchsfertig hergestellten Kupferzuckeralkpulver aus 40 % calciniertem CuSO_4 , 50 % Kalkstaub und 10 % gemahlenem Zucker gelungen. Dem Präparate haften alle die derartigen Pulvern eigentümlichen Übelstände in hohem Maße an. Ob die gezuckerte Kupferkalkbrühe tatsächlich besser haftet wie die einfache, steht noch nicht mit Sicherheit fest. Girard stellt ihr Haftvermögen allen anderen Brühen voran, wohingegen Lepiae (a. a. D. S. 19) ihr einen Platz nach der einfachen Kupferkalkbrühe anweist.

In jüngster Zeit gelangt unter der Bezeichnung Kufasa (abgekürzt aus Kupfer, Kalk, Saccharum) eine Mischung in den Handel, welche als Eriazmittel für die selbstbereitete gezuckerte Kupferkalkbrühe dienen soll. Die daraus hergestellte Lösung bildet eine tiefblaue, klare Flüssigkeit, welche sehr leicht unter dem Einflusse von Licht und Atmosphärien Kupfer abscheidet. Auf der Bildung des Doppelsalzes beruht die von Kelhofer zuerst wahrgenommene längere Haltbarkeit der gezuckerten Kupferkalkbrühe. Kulisch (Bericht Kolmar 1909. 1910. S. 44) fand, daß die Kufasabrühe bei ungünstiger Witterung recht beachtenswerte Er-

folge gegen Plasmopara lieferte und in ihrer Wirkung der Kupferkalk- und Kupferjodabrühe sowie der Brühe aus essigsaurem Kupfer gleichkam. Im übrigen wird es noch einer längeren Durchprüfung dieses Mittels bedürfen, bevor ein endgültiges Urteil über dasselbe abgegeben werden kann. Das Kaltsaccharat ist wasserlöslich, weshalb schwer zu verstehen ist, inwiefern eine Erhöhung der Klebekraft durch dasselbe erfolgen kann.

Eine bemerkenswerte Beobachtung wurde von Lüstner (Ber. G. 1909. S. 140) bei der Bestäubung von Neben mit einem Gemisch aus Kalk- und Kufasapulver gemacht. Je größer nämlich die in der Mischung enthaltene Kufasamenge war, desto stärker verminderte sich die Anzahl der in den Gescheinen lebenden Heuwürmer (Conchylis). Bei 1% Kufasanteil betrug sie beispielsweise 15,9%, bei 20% Anteil nur noch 1,8 und bei 50% Anteil sogar 0%.

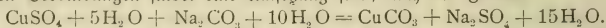
Die Ersatzmittel für die Kupferkalkbrühe.

Neben ihrer starken fungiziden Kraft besitzt die Kupferkalkbrühe auch einige teils bei der Zubereitung, teils bei der Verwendung hervortretende Eigenschaften, welche in gewissen Fällen als Übelstand empfunden werden. Als solche kommen in Frage 1. die recht oft sich einstellende Schwierigkeit jederzeitiger Beschaffung eines guten, frisch gebrannten und namentlich auch pflanzenunschädlichen Kalkes. 2. Die Umständlichkeiten, welche sowohl das Ablöschen des Kalkes wie das Durchseihen der Kalkmilch bereiten. 3. Die Möglichkeit der Spritzenverstopfung durch Kalkteilchen. 4. Die Undurchdringlichkeit der Brühentropfen für das Licht, welche unter Umständen zu verminderter Assimilationstätigkeit führt. 5. Das starke Sichtbarwerden der Spritzflecken beim Eintrocknen und die hierdurch bedingte Verunschönung der Blätter, ein Übelstand, welcher sich namentlich gegenüber Ziersträuchern und Gewächshauspflanzen sehr bemerkbar macht. 6. Die flüssige Form überhaupt, weil sie ganz erhebliche Mengen von Wasser erfordert. 7. Die nach dem Behandeln der Pflanzen mit Kupferkalkbrühe gelegentlich auftretenden Beschädigungen. 8. Der verhältnismäßig hohe Preis des Kupfervitrioles.

Alle diese angeblichen oder auch tatsächlichen Übelstände sind der Grund dafür, daß neben der Kupferkalkbrühe noch verschiedene andere kupferhaltige Brühen Aufnahme gefunden haben.

Die Kupferjodabrühe (Burgundische Brühe, Kufabrühe).

Die sauren Eigenschaften der Kupfervitriollösung lassen sich auch durch Mischung mit einer Lösung von kohlensaurem Natron beseitigen. Zwischen den beiden Verbindungen findet eine Umsehung statt, nach der Formel:



Hienach würden sich die zur vollkommenen Neutralisierung von 1000 g Kupfervitriol erforderlichen Mengen kristallisierter Soda nach dem Ansätze

$$249,7 : 286,3 = 1000 : x$$

auf 1150 g und für calcinierte Soda nach dem Ansätze

$$249,7 : 106,1 = 1000 : x$$

auf rund 420 g berechnen.

In dieser einfachen Weise spielt sich nun aber die Umsetzung im allgemeinen nicht ab. Namentlich die Temperatur der beiden Lösungen, wie auch die Reinheit der Materialien und die Art des Einrührens bewirken, daß neben dem neutralen Kupferkarbonat und dem Natriumsulfat noch weitere Verbindungen entstehen können. Bei einer Temperatur von 15° wird nicht die gesamte Säure des Kupfervitriols sofort gebunden, ein Rest der freien Säure verschwindet vielmehr erst nach einiger Zeit, wie sich an der Hand eines Zusatzes von Ferrocyankaliumlösung zu dem angesäuerten Filtrat der Kupferjodabrühe nachweisen läßt. Reicht die Sodamenge zur Bindung des Kupfervitrioles nicht aus, so wird basisches Kupfersulfat gebildet. Ist ein Überschuß von Soda vorhanden, so kann unter Umständen Natriumbikarbonat gebildet werden, wobei die Kohlensäure von dem neutralen Kupferkarbonat, welches große Neigung zur Umsetzung in basisches Kupferkarbonat zeigt, abgegeben wird. Je nach der Stärke des Rührens ist diese Kohlensäureabgabe eine verschieden große. Auf diese Weise kommt als Endprodukt eine Brühe zustande, welche enthalten kann: 1. freies Kupfervitriol, 2. neutrales Kupferkarbonat, 3. basisches Kupferkarbonat, 4. basisches Kupfersulfat, 5. Natriumsulfat, 6. Natriumbikarbonat.

Hiermit hängt es auch zusammen, daß sämtliche Indikatoren keinen sicheren Aufschluß darüber geben können, ob eine Kupferjodabrühe als neutral, d. h. pflanzenunschädlich anzusehen ist oder nicht. Der Neutralisationspunkt ist eben veränderlich. Mit Rücksicht hierauf bildet nur die Anwendung möglichst reiner Materialien, die Herstellung der Mischung bei höherer Temperatur als 15° C. und die genaue Abwägung der Bestandteile das einzige zuverlässige Mittel zur Darstellung einer der Pflanze nicht nachteiligen Kupferjodabrühe. Eine der am meisten gebrauchten Vorschriften ist.

Vorschrift (58): Kupfervitriol 1000 g
 kristallisierte Soda (98 v. H.) 1000—1200 g
 Wasser 100 l

oder

Vorschrift (59): Kupfervitriol 1000 g
 calcinierte Soda 400—450 g
 Wasser 100 l

Herstellung: Kupfervitriol und Soda in je 50 l Wasser lösen, beide Lösungen mischen.

Bei Verwendung der geringeren Menge Soda bleibt zwar eine kleine Menge Kupfervitriol in Lösung. Dieselbe ist aber so gering, daß erfahrungsgemäß Blattverbrennungen ausgeschlossen sind.

Die Herstellung von Kupferjodabrühe durch Einrühren von feingepulvertem Kupferkarbonat in Wasser ist vollkommen zu verwerfen und zwar namentlich der schlechten mechanischen Beschaffenheit halber, welche eine derartige Brühe besitzt. Das eingerührte Kupferkarbonat setzt sich ungemein rasch zu Boden.

Ob in einem gegebenen Falle die Kupferkalk- oder die Kupferjodabrühe zu bevorzugen ist, hängt von zahlreichen Nebenumständen ab. Bei etwa gleich starken fungiziden Leistungen, gleich hoher Klebekraft und den nämlichen Her-

stellungskosten weist jede der beiden Brühen neben gewissen Vorzügen auch Schattenseiten auf.

Die Kupferkalkbrühe.

1. Bereitung etwas umständlich.
2. Kalk nicht jederzeit in guter Beschaffenheit erhältlich.
3. Brühe auf den Blättern gut sichtbar und deshalb für Ziergewächse nicht zu empfehlen.
4. Die Brüheflecken beschatten stark.
5. Spritzenverstopfung bei unachtsamer Herstellung häufig.
6. Pflanzenbeschädigungen beobachtet.
7. Setzt langsam ab und verliert die flockige Beschaffenheit des Niederschlages auch nur langsam.
8. Mischung mit Arsen zulässig.

Die Kupfersodabrühe.

1. Bereitung einfach.
2. Soda jederzeit in der gewünschten Güte leicht zu beschaffen.
3. Flecken weniger deutlich wahrnehmbar und darum für Ziergewächse geeignet.
4. Beschattung durch Brüheflecken mäßig stark.
5. Spritzenverstopfung so gut wie ausgeschlossen.
6. Pflanzenbeschädigungen können leichter entstehen als bei der Kupferkalkbrühe.
7. Verliert die flockige Beschaffenheit wesentlich schneller.
8. Nicht angängig.

Was den Verlust des günstigen flockigen Zustandes der Kupfersodabrühe anbelangt, so hat Meßler (W. B. 1889. 269) gezeigt, daß hierbei das Mengenverhältnis von Kupfervitriol und Soda eine wesentliche Rolle spielt. In einem Gemische von 1 kg CuSO_4 : 1,3 kg Na_2CO_3 ging bereits nach 8—10 Stunden in einer Mischung von 1 kg CuSO_4 : 1,15 kg Na_2CO_3 erst nach 24 Stunden die Entflockung des Niederschlages vor sich.

Das über die gebrauchsfertigen Mischungen oben ganz im allgemeinen Gesagte gilt im besonderen von den Kupfersodapulvern. Wird einfache kristallinische gepulverte Soda mit gepulvertem Kupfervitriol gemengt, so entstehen unbrauchbare Brühen, weil bereits beim Lagern Umsetzungen zwischen den beiden Bestandteilen stattfinden, welche der Anlaß zum Auftreten eines körnigen Niederschlages in der Brühe sind. Es ist versucht worden, diesem Übelstande durch Entwässerung der Soda abzuhelpen. Indessen hat sich doch gezeigt, daß auch die mit calc. Soda hergestellten Pulver sehr leicht verderben.

Was die Wirkungsweise der Kupfersodabrühe anbelangt, so besteht gegenwärtig die Annahme, daß das schwerlösliche neutrale Kupferkarbonat durch Kohlensäure aus der Atmosphäre in lösliches Kupferkarbonat übergeführt wird. Im übrigen herrscht auf diesem Gebiete noch weitgehende Unklarheit.

Benutzungsweise. Wie die Kupferkalkbrühe, so hat auch die Kupfersodabrühe bisher vorzugsweise Verwendung als Spritzmittel und nur vereinzelt als Weizmittel gefunden. Für insektizide Zwecke eignet sich die Brühe nicht, hauptsächlich deshalb, weil die Soda mit dem besten Insektizide, dem Arsen, lösliche, blattschädliche Verbindungen eingeht. Hierin besteht ohne Zweifel ein nicht zu unterschätzender Nachteil der Kupfersodabrühe.

Die Verwendung als Spritzmittel schließt sich vollkommen der von Kupferfalkbrühe an. Galloway (Bull. 3. D. V. P. 9) erzielte mit einer sechsmaligen Bespritzung von Rebstöcken verhältnismäßig gute Ergebnisse gegen die Schwarzfäule (black rot, *Laestadia bidwellii*); unbehandelte Stöcke wiesen 67,54%, behandelte 13,53% kranke Trauben auf.

Von wesentlicher Bedeutung für die Leistungen der Brühe gegenüber Plasmopara ist die auf der Flächeneinheit verspritzte Menge. Kulisch (a. a. O.) erzielte von 100 Rebstöcken bei 3 Bespritzungen mit 1 Prozent. Kupfersoda

400 l auf den Hektar	26 kg Trauben
1200 „ „ „ „	52 „ „

Als Weizmittel wurde die Kupfersodabrühe von Pethybridge (Journ. Dept. Agric. Ireland 1910. 241) für Saatkartoffeln gegen das Auftreten von *Spongopora subterranea* angewendet. Eine 24stündige Weize soll sehr günstige Ergebnisse gezeitigt haben.

Ergänzungen der Kupfersodabrühe.

Die aus gleichen Gewichtsmengen Kupfervitriol und kristallinische Soda zusammengesetzte Brühe kann durch Beigabe von Seifenlösung mit insektiziden Eigenschaften ausgestattet werden. Petroleumseifenemulsion eignet sich nach meinen Ermittlungen (Z. J. 28. 1899. 593) hierzu jedoch nicht, wohl aber Dranienburger Kernseife (2—3 %), Schmierseife (2—3 %), Harzseife aus 2 Teilen Harz, 1 Teile Soda und 8 Teilen Wasser (1—3 %). Das Abjehen des Niederschlages wird durch die Seifen verlangsamt. Perrin (Bull. Soc. Nat. Agr. France 1909. 890) will beobachtet haben, daß die Konidien und Zoosporen von *Plasmopara viticola* unter der Einwirkung einer mit Schmierseife verjetzten Kupfersodabrühe aufquellen und schließlich auseinanderplagen, weshalb er diese noch über die Kupferfalkbrühe stellt. Auch gibt er an, daß die Brühe sogar in das Blattparenchym eindringe und hier das Pilzmmyzel zerstöre. Beiden Angaben gegenüber ist große Vorsicht am Platze.

Von Galloway (Bull. 3. D. V. P. 9) ist der Versuch unternommen worden, die Kupfersodabrühe durch einen Zusatz von Leim in ihrer Klebekraft zu verbessern nach der

Vorschrift (60):	Kupfervitriol	300 g
	Soda	350 „
	Leim	250 „
	Wasser	100 l

Die Wirkung des Mittels wird tatsächlich auch durch den Leimzusatz erhöht, denn gegen *Laestadia bidwellii*, die Schwarzfäule der Reben, angewendet, lieferte dasselbe unter 7 weiteren Kupfermischungen die besten Ergebnisse, nämlich:

Brühe von gefälltem Kupferkarbonat .	86,47 v. H. gesunde Trauben.
Dieselbe mit Leimzusatz.	100 „ „ „
Unter gleichen Verhältnissen unbespritzt	41,36 „ „ „

Leider beschädigt aber die leimige Mischung den Weinstock noch weit mehr als es die einfache Kupferkarbonatbrühe an und für sich schon tut. Sie wird deshalb noch weiteren Abänderungen unterworfen werden müssen, bevor sie sich zu einer allgemeinen Empfehlung eignet.

Das Geheimmittel Tenax besteht nach Kulisch (Bericht Kolmar 1907, 1908. 55) aus Kupfersulfat, Soda und eßigsaurer Tonerde. Letztere soll zur Erhöhung des Klebvermögens dienen. Bei gleichem Kupfergehalt leistete ihm die Tenaxbrühe nicht wesentlich Besseres als die Kupferjodabrühe. Im Preise ist sie aber $2\frac{1}{2}$ mal so teuer wie letztere.

Zur Erhöhung der Klebkraft hat Aschmann (J. a. pr. 63. 1899. II. 142) vorgeschlagen, der Kupferjodabrühe Wasserglas, 1,5 l auf 100 l, beizufügen. Nachahmung hat dieses Verfahren allem Anscheine nach nicht gefunden.

Ein von der Firma Schlösing in Marseille unter der Bezeichnung Bouillie Schlösing hergestelltes hellblaues, ziemlich feines Pulver enthält

CuSO ₄ , krist.	57,59 %
CaO, gebr.	3,25 "
Soda, calc.	14 "
Glauberfalz, entwässert. . . .	22,01 "
Wasser, Farbstoff usw. . . .	3,15 "
	<hr/>
	100,00 %

Obwohl das Glauberfalz und die Soda dieses Pulvers entwässert worden sind, bildet es dennoch kein empfehlenswertes Präparat zur Herstellung einer Kupferbrühe, da ihm alle die auf S. 135 dargelegten Nachteile anhaften.

Die Benetzungskraft der Brühen steht, wie Barmorel und Danton (C. r. h. 151. 1910. 1144, C. r. h. 152. 1911. 972) gezeigt haben, in Zusammenhang mit der Oberflächenspannung der Brühentropfen. Je schwächer diese ist, um so weniger besitzen die Tröpfchen Neigung Kugelform anzunehmen, um so weniger findet Abrollen der Tröpfchen von den Blättern usw. statt. Den Grad der Oberflächenspannung ermitteln sie in der Weise, daß sie aus einer Pipette (Duclaux) von bestimmter Gestaltung, Fassungskraft und Ausflußöffnung eine gemessene Menge Brühe ausfließen lassen. Je größer die Tropfenzahl, um so geringer ist die Oberflächenspannung und um so höher ist die Benetzungsfähigkeit. Als ein geeignetes Mittel zur Steigerung der letzteren erkannten sie Seife. Aber nicht alle Seifen leisten die gewünschten Dienste. Solche werden nur von der Natriumoleatseife verrichtet. Stearat- und Palmitatseifen sollen sich nicht dazu eignen. Diese Angaben hat Weinmann (Pr. a. v. 33. 1912. I. 709) in ihrem ersten Teile bestätigt. Was die Art der Seife anbelangt, so fand er aber, daß die Oleatseife nicht besser wie andere Seife, z. B. weiße Marjeiller Seife, wirkt. Unter Zugrundelegung einer alkalischen Kupferjodabrühe aus 1500 g CuSO₄, 800 g entwässerte Soda Solvay und 100 l Wasser erhielt er folgende Benetzungsfähigkeiten:

einfache Kupferjodabrühe.	105 Tropfen
desgl. mit 500 g weißer Marjeiller Seife. . .	116 "
" " 1000 g " " " " " " . . .	150 "

Wesentlich günstigere Ergebnisse noch aber wurden bei einer weiteren Ergänzung durch Schwefelleber (*Polysulfures alcalins*) erzielt und zwar:

	Tropfenzahl
1. einfache Kupfersodabrühe	105
2. dazgl. mit 500 g Schwefelleber	108
3. wie Nr. 2, aber mit 500 g Marjeiller Seife	223
4. wie Nr. 2, „ „ 1000 g „ „	260
5. wie Nr. 2, „ „ 2000 g „ „	266
6. wie Nr. 3, aber Neatseife in Pulverform	262
7. wie Nr. 2, aber mit 5 l eines 2 v. H. Sapindusauszuges	142

Weinmann kommt auf Grund dieser Ergebnisse zu dem Schluß, daß ein Zusatz von Schwefelleber allein die Benetzungsfähigkeit der Kupfersodabrühe nicht erhöht, daß ein Zusatz von Schwefelleber und Seife dieses aber in sehr erheblichem Maße tut. In die fertiggestellte Kupfbrühe ist zunächst die in wenigem Wasser aufgelöste Schwefelleber unter beständigem Umrühren und dann erst in kleinen Dosen die (heiße) Seifenlösung einzugießen.

Die Kupfersodabrühe kann nicht wie die Kupferkalkbrühe durch einen Zuckerzusaß vor der Verminderung ihres Gebrauchswertes geschützt werden. Dagegen eignet sich für diesen Zweck nach Kulisch (Ber. Kolmar 1909. 1910. S. 44) eine Beigabe von 50—100 g eines löslichen weinfauren Salzes (saures weinstein-saures Kali, Weinstein).

Kupferammoniaklösung (Azurin; Eau celeste).

Wie Kalk und Soda, so kann auch das Ammoniak als Mittel zur Abstumpfung des Kupfervitrioles benutzt werden. Beim Zusatz von Ammoniakflüssigkeit zu einer Kupfervitriollösung entsteht zunächst ein Niederschlag von Kupferhydroxyd, der sich aber in Gegenwart eines Überschlusses von Ammoniak zu einer klaren, dunkelblauen Flüssigkeit auflöst. Dieser Färbung verdankt das Gemisch den Namen Azurin und Eau celeste. Nach Leplae soll der Vorschlag zur Herstellung dieses Mittels von Audouynaud ausgegangen sein.

In der Beurteilung der ammoniakalischen Kupfervitriollösung stehen sich die Meinungen ziemlich schroff gegenüber. So behauptet Rosjel (Behandlung der Reben gegen den falschen Mehltau S. 123), daß dieselbe allen anderen Kupfer enthaltenden Gemischen vorzuziehen sei, weil sie eine Verstopfung der Spritzen niemals eintreten lasse und ihre Haftfähigkeit auf den Blättern besser als diejenige der Kupferkalkbrühe sei. Der nämlichen Ansicht ist Schmielewski (Z. f. Pfl. 1892. 97), welcher zum Vergleich eine 2 kg Kupfervitriol, 1 kg Kalk und 130 l Wasser enthaltende Kupferkalkbrühe verwendete. Flecken von Azurin wurden nach seinen Beobachtungen durch einen 5—7 Stunden nach dem Ausspritzen eintretenden Regen nicht hinweggewaschen, während dieser auffallenderweise die Flecken von Kupferkalkbrühe, selbst wenn sie sich bereits 24 Stunden lang auf den Blättern befunden hatten, rasch wegpülte. Auf der anderen Seite stehen aber diesen günstigen Urteilen so gewichtige Bedenken und ungünstige Wahrnehmungen

gegenüber, daß über die Minderwertigkeit des Mittels kein Zweifel bestehen kann. Das Azurin enthält einen Überschuß von Ammoniak. Ein solcher wirkt aber ebenso schädlich auf die Pflanze ein, wie ungebundene Kupfervitriollösung. Dazu kommt, daß der käufliche Ammoniak von sehr verschiedener Stärke ist, was die Herstellung eines Gemisches von jederzeit gleichmäßiger Beschaffenheit sehr erschwert. Ein weiterer Nachteil des Azurins ist es, daß seine Anwesenheit auf den Blättern nicht ohne weiteres erkannt wird, wie das bei den Brühen der Fall ist. Von Barth (Die Bekämpfung der Blattfallkrankheit) wurde mit Recht auch darauf hingewiesen, daß die klaren Tropfen des Azurins leicht bei Bestrahlung durch die Sonne die Funktion von Brennlinsen annehmen und dadurch zu Verletzungen der Blätter Anlaß geben können. Endlich ist auch die Klebekraft sehr viel geringer als die der Kupfersoda- und Kupferfalkbrühe. Neuerdings werden die aus einer konzentrierten Kupferammoniaklösung sich abscheidenden Kristalle getrocknet und in den Handel gebracht. Zwei besonders häufig anzutreffende Marken sind das Kristallazurin Mylius und Sigwart. Den Spritzmitteln, welche aus ihnen hergestellt werden, haften naturgemäß die nämlichen Nachteile an, wie der selbstbereiteten Lösung. Es kommt aber noch hinzu, daß die mit Kristallazurin bereiteten Brühen viel zu teuer sind. Fischer (Ber. G. 1907. 22) erzielte mit 0,25- und 0,5prozent. Lösungen unzureichende Erfolge gegenüber Plasmopara auf Weinstöcken.

Verbesserte Kupferammonlösung.

Durch Zusatz bestimmter Seifen läßt sich die Kupferammoniaklösung auch mit insektiziden Eigenschaften versehen. Sehr gute Haltbarkeit und mechanische Beschaffenheit besitzen, wie ich gezeigt habe (Z. J. 28. 1899. S. 593), folgende Mischungen:

Vorschrift (61):	Kupfervitriol	500 g
	Ammoniak 16° B.	750 ccm
	Wasser	100 l

mit einem Zusatz von Kernseife 2—3 %, Schmierseife 3 %, Harzseife (2 : 1 : 8) 3 %. Dagegen gibt diese Vorschrift mit Petroleumseifenemulsion eine unbrauchbare Mischung. Die seifige Kupferammoniaklösung ist undurchsichtig, weshalb bei ihr Blattverbrennungen unter Mitwirkung der Sonne zu den Unmöglichkeiten gehören.

Durch die Verminderung des Ammoniaküberschusses auf das geringste zulässige Maß läßt sich die Brauchbarkeit der Brühe noch weiter erhöhen. Als das weitaus beste Fungizid unter 25 ähnlichen Mitteln bezeichnete Fairchild (J. M. 7. 338) die seifige Kupferammoniakbrühe nach der

Vorschrift (62):	Kupfervitriol	400 g
	Ammoniak 26° B.	20 ccm
	Palmölseife	1,25 kg
	Wasser	100 l

Herstellung: Das Kupfervitriol mit der Hälfte des Wassers lösen und mit dem Ammoniak versetzen; in der anderen Hälfte Wasser die Seife zergehen lassen; schließlich beide Flüssigkeiten durcheinanderrühren.

Von Targioni-Tozzetti und Del Guercio (L'amico del contadino 1894. Nr. 13, 3. f. Bfl. 1895. 291) wurde eine seifige Kupferammoniakbrühe empfohlen nach der

Vorschrift (63):	Seife	3 kg
	Kupfervitriol	0,5 „
	Ammoniak	1—1,5 l
	Wasser	100 l

Der Seifengehalt erscheint in dieser Brühe etwas hoch gegriffen, ebenso wie die Ammoniakmenge.

Liquor ammonii caustici 16° B. Ph. G. V. hat einen Kilopreis (E. Merck, Preisliste 1913) von 0,40 M, während 1 kg Ammoniak von 26° B. 0,70 M kostet.

Kupfervitriolkalimischung.

Die Kupfervitriolkalibrühe enthält neben dem unlöslichen Kupferhydroxyd auch noch gelöstes schwefelsaures Kali, welches entweder schon beim Eintrocknen oder später, bei erneuter Lösung durch Regentropfen, leicht Beschädigungen des Laubes hervorruft. Das Mittel muß schon aus diesem Grunde hinter die Kupferkalkbrühe gestellt werden. Eine Brühe aus 70 g Kupfervitriol und 30 g Kaliumhydroxyd auf 100 l Wasser wandte Galloway (J. M. 7. 195) gegen Rost im Winterweizen an, indem er den letzteren alle 10 Tage damit besprühte. Bei Sommerweizen und Hafer erzielte er mit einer Brühe aus 400 g Kupfervitriol, 700 g Kalilauge und 100 l Wasser zwar rostfreie Pflanzen, aber keine Ertragserhöhung. Nach ihm hat Fairchild diese Brühe noch durch einen weiteren Zusatz von Zucker zu verbessern versucht. Er mischte 400 g Kupfervitriol, 400 g Kalilauge und 400 g Zucker auf 100 l Wasser.

Herstellung: Aus dem Kupfervitriol eine gesättigte Lösung in Wasser herstellen, den Zucker hinzusetzen, erhitzen und schließlich unter leichtem Weitererhitzen das in dem Reste des Wassers gelöste Kali hinzufügen. Wichtig zubereitet ergibt sich eine lebhaft dunkelgrüne Brühe, während eine rote Färbung des entstehenden Gemisches auf eine unrichtige Herstellungsweise schließen läßt.

In Amerika hat die Brühe keinen Anflug gefunden, ebenso ist sie in Europa nicht im Gebrauch.

Brühe von ammoniakalischem Kupferkarbonat.

Durch Mischung von Kupferkarbonat mit Ammoniak im Überschuß wird eine Flüssigkeit gewonnen, welche an Stelle des schwefelsauren Ammoniaks im eau celeste kohlensaures Ammoniak enthält und deshalb weniger leicht Anlaß zu Pflanzenbeschädigungen gibt, im übrigen aber die Vorzüge und Mängel wie das eau celeste besitzt. Das Mittel ist längere Zeit hindurch in den Vereinigten Staaten viel verwendet worden, hat schließlich aber der brauchbareren Kupferkalkbrühe weichen müssen. Gegenwärtig wird es noch empfohlen für Besprühungen während der vorgeschrittenen Jahreszeit.

Galloway wandte das Mittel versuchsweise innerlich bei Weizen gegen das Auftreten des Rostes an. Eine nach der Vorschrift: 100 g basisches Kupferkarbonat, 75 g Ammoniak von 26° B. und 100 l Wasser zubereitete Mischung bewirkte Schwächung der Keimkraft, verringerte Bestockung und eine Verminderung des Erntequantums, ohne das Auftreten des Rostes verhindern zu können.

Außerlich hat die Brühe gegen *Plasmopara viticola* sowie gegen die Schwarzfäule der Reben (*Laestadia bidwellii*) und namentlich gegen parasitäre Pilze der Obstbäume sowie des Beerenobstes Anwendung gefunden.

Puccinia.

Von einer alle 10 Tage wiederholten Bespritzung des Winterweizens hatte Galloway (J. M. 7. 195) gute Erfolge zu verzeichnen. Die Pflanzen blieben dabei frei von Rost. Dahingegen war eine in 20tägigen Pausen ausgeführte Bespritzung von geringer Wirkung, sie verminderte die Zahl der rostigen Pflanzen nur um 33 1/3 %.

Swingle (J. M. 7. 195), welcher in ganz derselben Weise experimentierte, erhielt dahingegen recht ungünstige Ergebnisse, nämlich

behandelt: 81,7 % rostige Pflanzen

unbehandelt: 82,0 " " "

Nach Pierce (J. M. 7. 354) ist Vorschrift 64 ein sehr gutes Vertilgungsmittel gegen *Puccinia pruni* Pers. auf Pflaume, Pflirsich, Aprikose, Kirche und Mandel.

Laestadia.

Wilson (Bull. 253. Ithaka, N.-Y. 375) ersetzt bei der Bekämpfung der Schwarzfäule vom 20. Juli ab die Kupferkalkbrühe durch die ammoniakalische Kupferkarbonatbrühe, weil durch die letztere die Trauben weniger beschmutzt werden als durch die erstere. Auch Galloway (J. M. 7. 16) bezeichnet die Brühe als ein sehr brauchbares Mittel gegen Lestadia. Mit einer 100 g basisches Kupferkarbonat auf 100 l Wasser enthaltende Brühe vermochte er bei 4 Bespritzungen (30. April, 15. und 30. Mai, 14. Juni) die Krankheit von 45 % auf 0,6 % herabzumindern. Noch etwas besser bewährte sich ein sogenanntes „verbessertes“ Azurin aus

Vorschrift (64):
 Kupfervitriol 1 kg
 Soda 1,25 „
 Ammoniak (26° B.) 750 ccm
 Wasser 100 l

Bei 6maliger Anwendung derselben wurde an Stelle von nur 38,33 % säulefreien Trauben deren 98,06 % erzielt. Als die geeignetste Verwendungsweise des Mittels bezeichnet er die folgende: Beim Öffnen der Knospen erste Bespritzung. Diese hat besonders das neue Fruchtholz zu berücksichtigen. Nach 10—12 Tagen zweite Bespritzung. Sobald die Frucht angelegt hat: dritte Bespritzung. Wenn anhaltendes Regenwetter, dann die Bespritzungen in 14tägigen Zwischenräumen bis zum Eintritt der Reife wiederholen. Bei normaler Witterung sind durchschnittlich 6, bei regnerischer Witterung 8 Bespritzungen erforderlich. Für die ersten drei Bespritzungen kann Kupferkalkbrühe benutzt werden.

Septoria. Gloeosporium.

Halsted (Jahresber. 1891. 1892. 1893. Verj. Neu Jersey) hat ammoniakalische Kupfercarbonatbrühe mit Vorteil gegen *Gloeosporium fructigenum* Berk. und *Septoria cerasina* Peck verwendet. Gegen *Septoria rubi* auf Himbeere und Brombeere hat sich nach Goff (J. M. 7. 22. 23) die Brühe nicht allenthalben bewährt. Beide Pflanzenarten sind weit empfindlicher gegen diese Brühe als z. B. Apfelbäume. Das Laub der Brombeere leidet weniger als das der Himbeere. Die Wirkung des (3—6maligen) Besprüzens ist aus nachfolgenden Angaben zu entnehmen. Es lieferten auf gleiche Verhältnisse berechnet:

Himbeere				Brombeere			
3mal gesprüht	90,32 kg	Früchte.		6mal gesprüht	106,94 kg	Früchte.	
nicht	"	146,55 "	"	nicht	"	83,33 "	"
4mal	"	29,12 "	"	6mal	"	221,87 "	"
nicht	"	106,21 "	"	nicht	"	205,48 "	"

Demnach empfiehlt sich das Mittel nicht zur Anwendung für Himbeersträucher.

Cladosporium.

Von Swingle und Webber (Bull. S. D. V. P. 24) wurde eine Brühe aus Vorschrift (65):

Kupfervitriol	100 g
frisches kohlensaures Ammonium .	200 "
Wasser	100 l

gegen den Schorf (*Cladosporium spec.*) der Zitronen empfohlen.

Herstellung: Kohlensaures Ammoniak in heißem Wasser lösen, Kupfervitriol in 50 l Wasser lösen und sobald das Schäumen des kohlensauren Ammoniaktes beendet ist, langsam dem letzteren hinzugießen; Umrühren bis kein Aufschäumen mehr stattfindet. Falls das kohlensaure Ammoniak nicht frisch zubereitet ist, müssen an Stelle von 200 g 235 g verwendet werden.

Die 1. Bespritzung: unmittelbar nach dem Abfallen der ersten Blütenblätter. 2. Bespritzung: 2—3 Wochen später. 3. Bespritzung: nach dem Fallen der letzten Blüten. 4. Bespritzung: sobald die jungen Früchte Erbsen- bis Haselnußgröße besitzen. Bei vorherrschend feuchtem Wetter sind noch weitere Behandlungen nötig. Bei den einschlägigen Arbeiten ist darauf zu sehen, daß die Früchte recht gleichmäßig und dünn mit dem Mittel benetzt werden. Eine Überbrausung der Blätter ist nicht notwendig.

Cylindrosporium.

Cylindrosporium padi wird, wie Versuche von Fairchild (J. M. 7. 249) ergaben, in sehr befriedigendem Umfange von den Pflanzen ferngehalten. Die Zahl der erkrankten und deshalb vorzeitig gefallen Blätter betrug bei seinen Versuchen.

Bei Kirichen:

	auf Mahalebunterlage			auf Mazzardunterlage		
	Windsor	Gelbe span.	Montmorency	Windsor	Gelbe span.	Montmorency
unbehandelt	54,8 %	21,3 %	8,5 %	13,7 %	8,7 %	24,2 %
5 Besprühg.	8,0 "	6,4 "	10,3 "	5,0 "	4,2 "	6,3 "
6 "	7,8 "	6,4 "	4,0 "	5,3 "	4,6 "	6,8 "

Bei Pflaumen:

	auf Myrobelanunterlage			auf Marianneunterlage		
	frühe Ertragreiche	Purpureier= pflaumen	Italiener= pflaumen	frühe Ertragreiche	Purpureier= pflaumen	Italiener= pflaumen
unbehandelt	312,5 %	123,3 %	52,8 %	311,2 %	143,2 %	177,2 %
5 Besprühg.	69,8 "	36,3 "	15,8 "	98,8 "	39,1 "	16,8 "
6 " "	115,8 "	32,8 "	8,2 "	63,3 "	45,1 "	17,5 "

Entomosporium.

Fairchild (J. M. 7. 240) erzielte ganz beachtenswerte Erfolge gegen *E. maculatum* auf Birne. Es wurden gezählt bei Wildlingen von französischer amerikanischer japanischer

	Birne			entblätterte Stämmchen.		
unbehandelt . .	21,0 %	36,10 %	41,2 %			
3mal gesprüht .	15,0 "	28,92 "	10,0 "	"	"	"
7 " " .	13,8 "	16,29 "	17,2 "	"	"	"

Cercospora.

Für die Bekämpfung von *Cercospora circumscissa* Sacc. auf Mandelbäumen empfiehlt Galloway (J. M. 7. 77. 78) die nämliche Vorschrift. Mit derselben Mischung experimentierte auch Pierce (J. M. 7. 232—239). Durch zwei Besprüngungen erzielte er einen Laubbestand von 80—98 %, wohingegen die unbehandelten Mandelbäume nur noch zwischen 2 und 8 %, in einem einzigen Falle 45 % ihres Laubes trugen.

Fusicladium.

Weiter eignet sich nach Goff (Bull. 23. d. Versuchsstat. f. Wisconsin) die ammoniakalische Kupfercarbonatbrühe ganz vorzüglich zur Bekämpfung des Apfelschorfes (*Fusicladium dendriticum* Eckl.). Durch 2—3 Besprüngungen mit je 1 Woche Zwischenraum vermochte er die Krankheit fast vollständig von Blättern und Früchten fern zu halten. Interessant ist auch folgender Versuch (J. M. 7. 17—22.)

	Mittlerer Fruchttertrag in Prozenten			Gewicht von 100 Früchten in Unzen		
Qualität:	1.	2.	3.	1.	2.	3.
2mal gesprüht (31. V., 28. VI.)	2,35	31,54	66,10	154	243	172
4mal gesprüht (31. V., 16. u. 28. VI., 14. VII.)	5,57	43,01	51,41	280	254	182
6mal gesprüht (31. V., 16. u. 28. VI., 14. u. 25. VII., 16. VIII.)	5,82	34,10	60,07	262	242	181
8mal gesprüht (31. V., 16. u. 28. VI., 14. u. 25. VII., 6. u. 19. VIII., 2. IX.) . .	5,95	44,99	49,05	288	267	198
1mal vor der Blüte (7. V.)	23,10	51,84	25,05	283	255	198
3mal nach der Blüte (31. V., 16. u. 28. VI.) }						
unbesprüht	2,57	32,84	64,78	307	259	189

Das Ergebnis des vorstehenden Versuches lehrt, daß ohne eine Bespritzung vor der Blüte selbst durch eine 8malige Behandlung nicht entfernt der Erfolg zu erzielen ist, als mit einer frühzeitigen Bespritzung (i. o. Kupferkalkbrühe). Für die Praxis erscheint es deshalb angezeigt, mindestens eine der Zuführungen von ammoniakalischer Kupferkarbonatbrühe vor dem Aufbrechen der Äpfel-, bez. Birnenblüten erfolgen zu lassen. Galloway (Farmers Bull. Nr. 7) schreibt wenigstens 4 Spritzungen vor und zwar eine erste während des Öffnens der Blüten, die übrigen in 12—14tägigen Zwischenräumen. Die Anwendung des Mittels vor dem Eintritt der Blüte scheint indessen noch wirksamer zu sein.

Ergänzte ammoniakalische Kupferkarbonatbrühe.

Die ammoniakalische Kupferkarbonatbrühe verträgt den Zusatz von Kernseife (2—3 %), Schmierseife (2—3 %) und Harzseife (2—6 % 218). Durch die Harzseife wird die Klebekraft wesentlich erhöht (Hollrung, L. Z. 1899. 593).

Cuprum carbonicum purum kostet (E. Merck, Preisliste 1913) 2,40 M das Kilogramm.

Kupfervitriolkochsalzbrühe.

Von Sutton (A. G. N. Bd. 21. 1910. 289) wurde die nachstehende Brühe Vorschrift (66):

Kupfervitriol	2 kg
Kochsalz	2 „
Wasser	100 l

als Weizmittel zur Befreiung der Weizenfaat von Steinbrand (Tilletia) verwendet. Die Weizdauer hat 5 Minuten zu betragen. Nach den bis jetzt vorliegenden Angaben über dieses Weizmittel soll es der Kupferbeize überlegen sein.

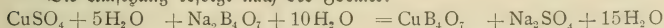
Salpetersaures Kupferoxyd.

Eine 1‰-Lösung von Kupfernitrat verhindert die Auskeimung der Uredosporen von Puccinia coronata in beträchtlichem Maße (Hitchcock und Carleton, Bull. 38. Versuchsst. f. Kansas).

Metaborisaures Kupferoxyd, CuB_4O_7 .

Das pulverförmige Kupferborat ist von Lodemann (Bull. 35 der Cornell-Universität), die Kupferboratbrühe von Galloway als Bekämpfungsmittel für Pflanzenkrankheiten eingeführt worden. Fairchild (J. M. 7. 338) stellte Versuche an mit einer Kupferboratbrühe aus 400 g Kupfervitriol, 430 g Borax und 100 l Wasser.

Die Umsetzung erfolgt nach der Formel:



Kupferboratbrühe ist vollkommen unschädlich für das Laub der Birnbäume, haftet besser wie ammoniakalische Kupferkarbonatbrühe und hält mit mehr Erfolg wie letztere die Blattfleckenkrankheit, Entomosporium maculatum, zurück. Dahingegen ist die Deckkraft geringer.

Eine in 10tägigen Zwischenräumen erfolgende Besprengung von Wintergetreide mit Kupferboratbrühe ist ein gutes Mittel zur Fernhaltung des Rostes.

Galloway verwandte für diesen Zweck eine aus 70 g Kupfervitriol, 180 g Borax und 100 l Wasser bestehende Mischung mit folgendem Ergebnis:

unbehandelt	37	Rostpflanzen
behandelt	0	"

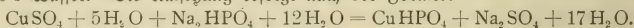
Ähnlich gute Resultate erhielt er bei Sommerweizen und Hafer. Für diese benutzte er 400 g Kupfervitriol, 430 g Borax und 100 l Wasser.

Das am 6., 16., 20. Juni und 5. Juli damit besprengte Getreide blieb rostfrei und lieferte eine Ernte von 9 Einheiten Körnern, gegenüber 8½ Einheiten von unbehandeltem Getreide.

Phosphorsaures Kupferoxyd.

Eine Brühe aus 59,6 g Kupfervitriol, 104,2 g Natriumphosphat und 15,144 l Wasser wurde von Galloway (J. M. 7. 195) als Bekämpfungsmittel gegen den Getreiderost versuchsweise angewendet. Hafer, sowie Sommerweizen, welcher am 6., 16., 20. Juni und 5. Juli mit dem Mittel besprengt wurde, lieferte zwar rostfreie Pflanzen, aber eine verminderte Ernte, nämlich 8½ Einheiten gegenüber 10.

Nach ihm beschäftigte sich Fairchild (J. M. 7. 338) mit dem Mittel, dem er die Zusammenstellung gab: 400 g Kupfervitriol, 700 g Natriumphosphat und 100 l Wasser. Die Umsetzung erfolgt nach der Formel:

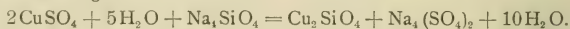


Wenn Kupfervitriol und phosphorsaures Natron im richtigen Verhältnis gemischt werden, so enthält die über dem entstehenden himmelblauen Niederschlag verbleibende Flüssigkeit kein freies Kupfervitriol. Die Vorschrift von Galloway entspricht diesen Anforderungen.

Kupferphosphatbrühe deckt und haftet auf den Blättern besser wie ammoniakalisches Kupfercarbonat, hält die Krankheit besser zurück und beschädigt das Laub der Birnbäume nicht.

Niesselsaures Kupferoxyd, Cu_2SiO_4 .

Fairchild (J. M. 7. 338) stellte eine Kupfersilikatbrühe aus 400 g Kupfervitriol, 1¼ kg Natronsilikat (Wasserglas) und 100 l Wasser her. Die Umsetzung erfolgt nach der Formel:



Freie Schwefelsäure soll in der Flüssigkeit nicht vorhanden sein. Das vorstehende Gemisch ist unschädlich für Birnenblätter, deckt gut, haftet ungenügend und wirkt nicht gleich gut wie ammoniakalische Kupfercarbonatbrühe gegen die Blattfleckenkrankheit der Birnen, *Entomosporium maculatum*.

Kupferferrochaur.

Das Mittel ist bisher nur von Galloway (J. M. 7. 195) zur Verhütung des Getreiderostes benutzt worden. Er bespritzte in 10tägigen Pausen Winterweizen mit einer Mischung von 70 g Kupfervitriol und 160 g gelbem Blutlaugensalz in 100 l Wasser mit dem Erfolge, daß der behandelte Weizen nur 8, der

unbehandelte aber 25 Kospflanzen erzeugte. Bespritzungen von Hafer und Sommerweizen am 6., 16., 20. Juni und 5. Juli mit der Mischung Kupfervitriol 400 g, gelbes Blutlaugensalz 600 g, Wasser 200 l hatten einen ungünstigen Ausgang insofern, als das Körnergewicht der unbehandelten Pflanzen 8,5, das der bespritzten nur 7 Einheiten betrug.

Für den Feldbetrieb kommen Aufspritzungen rostverhütender Mittel überhaupt nicht in Frage.

Verbindungen des Kupfers mit der Essigsäure.

Mit der Essigsäure bildet das Kupfer ein basisches und ein neutrales Salz. Beide sind für pflanzenpathologische Zwecke, namentlich in Frankreich, nutzbar gemacht worden. Die Kupferacetatbrühen sind wenig sichtbar auf den Blättern, außerdem riefen sie leicht Blattverbrennungen hervor. Ältere Vorschriften pflegen keinen Unterschied zwischen Brühe von basischem und neutralem Kupferacetat zu machen. In neuerer Zeit wird vorzugsweise die Brühe aus dem neutralen Salze verwendet.

Mit Rücksicht auf den starken Verbrauch von Kupferacetat in Frankreich hat die Regierung dieses Landes ein bestimmtes Verfahren zur Gehaltsermittlung vorgeschrieben. Von der mindestens 250 g großen Durchschnittsprobe sind 25 g in Wasser zu lösen, mit einigen Tropfen Schwefelsäure zu versetzen, auf 500 ccm zu verdünnen und zu filtrieren. 20 ccm des Filtrates gleich 1 g, sind mit 1 ccm konzentr. Schwefelsäure zu versetzen und zum Vertreiben der Essigsäure bis zum Auftreten von Schwefelsäurenebeln zu verdampfen. Das entstandene CuSO_4 ist nach dem auf S. 119 angegebenen Verfahren weiter zu behandeln.

Basisches Kupferacetat, $\text{Cu}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 + \text{CuO} + 6\text{H}_2\text{O}$.

Im Handel trägt dasselbe die Bezeichnungen Grünspan, Aerugo coeruleus, Aerugo viridis, Cuprum aceticum basicum, Cuprum subaceticum, franz. verdet gris und bildet ein grünblaues, feines, in Wasser lösliches Pulver. Beim Anrühren mit Wasser zerfällt es sich nach einiger Zeit in neutrales vollkommen lösliches Kupferacetat und unlösliches Kupferhydroxyd. Letzterem ist es zuzuschreiben, daß die Brühen von basischem Kupferacetat sehr gut auf den Blättern haften.

Brühen mit mehr als 1 % sind nach Chuard und Borchet (M. B. A. 1907. 20) nicht zu empfehlen, da sich die Klebekraft der Brühe aus basischem Kupferacetat um so mehr verringert, je stärker die Lösung ist. Sie erklären dieses eigentümliche Verhalten damit, daß die Haftfähigkeit dieses Mittels auf chemischen Veränderungen beruht, welche in um so vollkommenerem Grade vor sich gehen, je verdünnter die Lösung des Salzes ist. Den von Gaseline empfohlenen Kaolinzusatz verwerfen die beiden Obengenannten. Zur Erhöhung der Klebekraft soll es nach Carles (J. a. pr. 1900. I. 746) dienen, wenn einige Liter Wasser durch Milch ersetzt werden. Die gesteigerte Wirkung wird dem gebildeten Kupfercaseat zugeschrieben.

Mit dem Namen Languedoc=Brühe hat Carles (J. a. pr. 64. I. 1900. 745) eine Mischung nach der

Vorschrift (67):	Basisches Kupferacetat	750 g
	ungebrannter, gemahlener Gips . .	1200 „
	Wasser	100 l

belegt. Obwohl diese Brühe bequemer als die Kupferkalkbrühe herzustellen ist, hat sie sich doch nicht einzubürgern vermocht. Sie dürfte leicht Spritzenverstopfungen herbeiführen.

Der Preis des Cuprum subaceticum raff. pulv. beträgt (E. Merck, Preisliste 1913) 1,90 M für 1 kg.

Neutrales Kupferacetat, $\text{Cu}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 + \text{H}_2\text{O}$.

Das im Handel als kristallisierter Grünspan, destillierter Grünspan, Aerugo crystallisata, Cuprum aceticum neutrum, franz. verdet neutre, ital. acetato neutro di rame bezeichnete neutrale Kupferacetat ist von blaugrüner Farbe und kristallinischer Beschaffenheit, enthält 31 % metallisches Kupfer und löst sich leicht in der fünffachen Gewichtsmenge siedenden Wassers bzw. in der 7–10fachen Gewichtsmenge Wasser von 15° C. Obwohl die Lösung eine vollkommen klare Flüssigkeit bildet, haftet sie doch sehr fest auf den Blättern, was darauf zurückzuführen ist, daß unter dem Einflusse der Umgebung aus dem neutralen das basische Kupferacetat entsteht.

Nach Decker (Pr. a. v. 1890. 510) war das neutrale Kupferacetat bereits um das Jahr 1890 bei den französischen Weinbauern in Gebrauch und auch heute noch wird es von diesen vielfach bei der Bekämpfung von Plasmopara viticola und Laestadia bidwellii der Kupferkalkbrühe vorgezogen. Auch in Italien ist (von Briosi L'agricoltura moderna) die Beobachtung gemacht worden, daß basisches und neutrales Kupferacetat gegen den falschen Mehltau der Weinstöcke besser wirkt als Kupferkalk.

In Deutschland hat das Mittel bisher nicht festen Fuß zu fassen vermocht, was wohl damit zusammenhängt, daß die hier unternommenen Prüfungen desselben zu ungleichartigen Ergebnissen geführt haben. So erzielte Fischer (Ber. G. 1907. 22) mit einer 0,5 und 1 % starken Brühe von neutralem essigsauren Kupfer unbefriedigende Erfolge, während Kulisch (Bericht Kolmar 1907. 1908. S. 52) die Brühen von Kupferacetat dahin kennzeichnet, daß sie den Vorzug einfacher Herstellungsweise und langer Haltbarkeit bei gleicher Wirkungskraft wie die Kupferkalk- und Kupferjodabrühen, dagegen etwas höheren Preis wie diese letzteren besitzen. Französischerseits werden dem neutralen Kupferacetat neben der Leichtlöslichkeit in kaltem Wasser, Gefahrlösigkeit für die Blätter sowie unmittlere, auch in Regenzeiten anhaltende Wirksamkeit nachgerühmt.

Die Verwendung der Kupferacetatbrühe.

Phytophthora.

Von Pearson (Garden and Forest. N.-Y. Bd. 4. 52) wird eine 1,25 prozent. Mischung als ebenso wirksam gegen die Kartoffelkrankheit (Phytophthora infestans

de By.) bezeichnet wie die Kupferkalkbrühe. Dagegen kann nach Sturgis (1893 Jahresber. Versuchsst. f. Connecticut 72) *Phytophthora phaseoli* durch das Mittel nicht wirksam bekämpft werden. Für die Fehnhaltung des falschen Mehlsauers der Weinstöcke (*Plasmopara*) werden in Frankreich üblicherweise 3 Behandlungen mit verdet neutre ausgeführt, die erste mit 0,5 ‰, die zweite mit 0,7 ‰, die dritte mit 0,8 ‰.

Puccinia.

Ein 1 ‰-Lösung verhindert die Auskeimung der Uredosporen von *Puccinia coronata* (Hitchcock und Carleton, Bull. 38. Versuchsst. f. Kansas). Gegen den Rost auf Sommergetreide erzielte Galloway (J. M. 7. 195) bemerkenswerte Ergebnisse. Er verwendete eine 3 prozent. Brühe zu Besprühungen am 6., 16., 20. Juni und 5. Juli, wonach er erhielt

behandelt: 11 Einheiten Körner (Pflanzen fast ganz frei von Rost)

unbehandelt: 8,5 „ (Pflanzen über und über mit Rost bedeckt).

Laestadia.

Nathay und Havelka (Die Weinlaube 1892. 158) haben festgestellt, daß die Keimfähigkeit der Sporen der Schwarzfäule (*Laestadia bidwellii*) durch ein 20 Minuten langes Verweilen in 0,5 prozent. Kupferacetatlösung vernichtet wird. Hiermit im Einklang steht eine Beobachtung von Galloway (J. M. 7. 12), dem es gelang, das Auftreten von black rot durch eine 1 prozent. Lösung von 37,5 ‰ auf 0,6 ‰ herabzumindern. Dabei wurden aber die Blätter durch die Kupferacetatbrühe leicht beschädigt. In Frankreich wird die Schwarzfäule in der Weise bekämpft, daß zunächst 2 Besprühungen mit Kupferkalkbrühe erfolgen und alsdann eine dreimalige Behandlung mit einer 0,3 prozent. verdet neutre-Lösung in 10tägigen Zwischenräumen vorgenommen wird.

Das *Cuprum aceticum neutrale crystallisatum* besitzt (C. Merck, Preisliste 1913) einen Preis von 2,60 M für 1 kg.

Gerbsaures Kupfer.

Den aus schwefelsaurem Kupfer hergestellten Brühen wird von den Weinbauern unter anderem der Vorwurf gemacht, daß sie dem Weine einen ganz typischen Nebengeschmack verleihen (gekupferte Weine). Demgegenüber soll das gerbsaure Kupfer den Vorteil besitzen, die Güte des Weines nicht zu beeinträchtigen. Ferner schädigt es selbst junges Weinlaub nicht und als klare Lösung verstopft es auch niemals die Rebspitzen.

Vorschrift (68):	Eichenlohe	20 kg
	Kupfervitriol	1 „
	Wasser	100 l.

Herstellungsweise: Die Eichenlohe grob zerkleinert, in 50 l Wasser unter Ersatz des Verdampfenden eine Stunde lang auskochen, alsdann klare Flüssigkeit abgießen. Kupfervitriol in 2. 3 l Wasser auflösen und den Eichenlohenauszug hinzufügen. Zum Schluß das Gemisch mit dem Rest des Wassers auf 100 l Brühe bringen (Foué und Crouzel, Répertoire de Pharmacie. Paris 1895. 185, B. C. 1896. 60).

Verwendungsweise: Erste Beiprügung sobald als die Triebe 8—10 cm lang sind. Zweite Beiprügung nach der Blüte. Dritte Behandlung gegen Mitte Juli unter Anwendung von 1,5 kg Kupfervitriol an Stelle von 1 kg.

Arsen.

Die Arsenverbindungen sind ausgezeichnete Insektizide gegen alle mit beißenden Mundwerkzeugen versehene Schädiger. Ein Landwirt namens Markham aus dem Staate Michigan behauptet, bereits 1867 Schweinfurter Grün gegen den Kartoffelfäfer verwendet zu haben und damit der Erste gewesen zu sein, welcher Arsenialze als Vertilgungsmittel eingeführt hat. Diese Angabe ist insofern nicht ganz zutreffend, als die ältesten Urkunden über die Verwendung der arsenigen Säure als pflanzenpathologisches Heilmittel bis in das Jahr 1740 zurückreichen. Französische Landwirte benutzten damals den Arsenit zur Samenbeizung gegen das Auftreten von Brand im Getreide (Tessier, Dissertation sur la cause etc. S. 7). Gegenwärtig wird das Arsen ungemein häufig und fast ausschließlich als Magengift angewendet. Amerikanische Forscher haben jedoch bereits festgestellt, daß die arsenhaltigen Mittel auch als Hautähungsgift von bemerkenswerter Wirksamkeit sein können. Nach Todemann (Bull. 48 der Cornell-Universität) kommen dem Arsen auch fungizide Eigenschaften zu. Bisher hat es aber weder als Ähungsgift noch als Fungizid eine Rolle erlangt. Sowohl die Salze der arsenigen Säure wie die der Arseniksäure sind, mit Ausnahme derjenigen der Alkalien, unlöslich oder doch nur sehr wenig in Wasser löslich. Die Reindarstellung der Arsenate gelingt leichter und vollkommener als die der Arsenite. Deshalb werden in neuerer Zeit vielfach die Arsenate bevorzugt.

Die Arsenialze werden entweder als wäßrige Brühe, als trockenes Pulver oder in Form eines Kadders verwendet. Wo nur immer möglich, sollten die Brühen vorgezogen werden. Die Verstäubungen der Arsenverbindungen finden nur in beschränktem Maße statt, während die Kabbarmachung der Arsenkadder mancherorts eine erhebliche Ausdehnung erlangt hat. In ihrem Wirkungswerte zeigen die verschiedenen Arsenverbindungen keinen erheblichen Unterschied, sofern sie in genügender Stärke den Insekten verabreicht werden. Bei der Verfütterung von Blättern, welche mit frischbereiteten Arsenbrühen von dem Gehalt 150 g Arsenialz: 100 l Wasser bereitet worden waren, erzielte Marklatt (Bull. 6. D. E. 33):

Schweinfurter Grün mit Kalk,	innerhalb 6 Tagen	100%	tote Raupen
" " ohne "	" " 9 "	100 "	" "
Kupferarsenit mit "	" " 6 "	100 "	" "
" " ohne "	" " 6 "	100 "	" "
Londoner Purpur mit "	" " 9 "	96 "	" "
" " ohne "	" " 9 "	99 "	" "
Bleiarjenat " "	" " 9 "	100 "	" "

Dahingegen ergaben sich bei 75 g zu 100 l Unterschiede in der Wirkung. Schweinfurter Grün und Kupferarsenit vernichteten durchschnittlich 75%, Londoner Purpur aber nur 20% der Raupen.

Wenn sich die Raupen gerade in der Häutungszeit befinden, tritt der Tod etwas später ein, da während der Häutung die Nahrungsaufnahme und damit eine Aufnahme von Arsenialz unterbleibt.

Im allgemeinen zeigen die Arsenbrühen eine ziemlich starke Neigung zum Abziehen des in ihnen verteilten unlöslichen Arsenialzes. Nach Colby (Bull. 151. Berf. Californien 1903) beträgt bei gleichen Mengen Arsenialz und nach der nämlichen Zeit in einer 300 mm hohen Brühenjähle die Höhe des Niederschlages bei

Schweinfurter Grün, gewöhnliches	5 mm Höhe,
" " fein gepulvert	17 " "
Scheeles Grün.	24 " "
Londoner Purpur	44 " "
Calcium-Arsenit nach Taft	44 " "
" " " Redzie	57 " "
Bleiarсенат aus dem Nitrat	130 " "
" Marke Swift	180 " "
" (Disparin)	200 " "
" aus dem Acetat	240 " "
Bleiarсенит	270 " "

Am wenigsten setzte somit das Bleiarсенит und das aus dem Acetat gewonnene Bleiarсенат, am schnellsten das Schweinfurter Grün ab, auch dann, wenn es zu besonders feinem Pulver vermahlen worden ist.

Den höchsten Preis hat das Schweinfurter Grün, es ist etwa doppelt so teuer wie Scheeles Grün, Londoner Purpur und Bleiarсенат.

Fast alle Arsenverbindungen werden aus dem billigen Arsenit oder dem Natrium-Arsenit hergestellt und kommen deshalb in verunreinigtem Zustande in den Handel. Um den hieraus erwachsenden Übelständen zu steuern und zugleich, um Schutz gegen absichtliche Verunreinigungen zu schaffen, hat die Regierung der Vereinigten Staaten Bestimmungen über die Anforderungen erlassen, welche die in den Handel gebrachten Arsenverbindungen erfüllen müssen. Bei der Kontrollanalyse kommt es darauf an, zu ermitteln, ob ein gegebenes Präparat die erforderliche Menge As besitzt, ob das As an die in Frage kommende Basis gebunden ist und endlich ob die Menge der ungebundenen arsenigen Säure nicht das Maß des Erlaubten übersteigt.

Schädliche Wirkungen der Arsenbrühen.

Mit der Anwendung der Arsenbrühen können auch verschiedene nachteilige Wirkungen verbunden sein. Soweit letztere die Pflanze betreffen, pflegt die Gegenwart ungebundener arseniger Säure oder einer arsenig-sauren bzw. arsen-sauren Alkali als Ursache hierfür in Frage zu kommen. Mitunter bilden auch Verunreinigungen, welche bei unorgfältiger Herstellungsweise der Arsenialze in diesen zurückbleiben, den Anlaß dazu. Je höher der Gehalt einer Brühe an freier arseniger Säure ist, um so höher ist die Gefahr einer Blattverbrennung. Nach Kirkland (Bull. 6. D. E. 27) erfolgt letztere durch „Transfusion by osmosis

with the cell content und Plasmolysis“. Krüger (M. B. N. Heft 8. 1909) kam zu einer ganz gleichen Erklärung. Er fand, daß direkte Giftwirkung des Arsens (oder Bleies) nicht vorliegt, sondern daß die osmotische Wirkung der mit Hilfe von Tau- oder Regentropfchen auf den Blättern entstandenen Lösungen der Salzrückstände als Schädigungsurache eine Rolle spielt.

Eigentümlicherweise machen sich die Einwirkungen der Arsenisalze auf die Pflanze nicht immer sofort, sondern häufig erst nach geraumer Zeit bemerkbar. So berichtet Marlatt (Bull. 6. D. E. 31), daß nach dem Spritzen mit Brühen von 120 g Schweinfurter Grün, Londoner Purpur und Scheeles Grün auf 100 l Wasser zunächst eine Woche lang keine nachteilige Veränderung des Pfirsichlaubes zu erkennen war. Nach dieser Zeit begannen aber grüne, vollkommen brandfleckensfreie Blätter bei der leisesten Windbewegung abzufallen und schließlich trennte sich fast die ganze Belaubung vorzeitig vom Baume. Ganz ähnliche Erfahrungen wurden mit Ulmen gemacht. Auch die Empfindlichkeit der einzelnen Pflanzenarten gegenüber Arsenisalzbrühen ist eine sehr wechselvolle. Bei einem Versuche von Marlatt (a. a. O.) ergab sich:

	Pfirsiche	Apfel	Kirsche	Baumwolle
Schweinfurter Grün	$\left\{ \frac{1}{2} \right.$ Blattverlust	Ganz leichte Fleckung	Kein Schaden	Kein Schaden
Scheeles Grün	$\left\{ \frac{5}{6} \right.$ "	Alle Blätter fleckig	Leichte Beschädigung	"
Londoner Purpur	$\left\{ 100\% \right.$ "	Starke Beschädigung	"	"

Ganz allgemein wird versucht, durch Beigabe von etwas Kalk die nachteiligen Einwirkungen der freien arsenigen Säure zu beseitigen.

Hinsichtlich ihres Gehaltes an As_2O_3 kommen sich das Schweinfurter, das Scheelische Grün und das Bleiarсенit nahe, während das Bleiarсенat zurücksteht. Beim Londoner Purpur schwankt der Arsengehalt ganz erheblich. Sehr verschieden ist die Löslichkeit der einzelnen Arsenpräparate in Wasser. Patrick (Bull. 6. D. E. 34) ermittelte folgendes:

Unter gleichen Verhältnissen gingen in Lösung bei:

Schweinfurter Grün, gewöhnliches des Handels	0,87 Einheiten As_2O_3		
" " desgl. aber gepulvert	1,18	"	"
Bleiarсенат	0,94	"	"
Kupferarсенит	2,50	"	"
Londoner Purpur	7,93	"	"

Von manchen Forschern ist die Befürchtung ausgesprochen worden, daß die fortgesetzte Bespritzung ausdauernder Pflanzen, z. B. der Apfelbäume, schließlich zu einer Bodenvergiftung führen muß. Die Ansichten über die Berechtigung dieses Vorgehens sind zur Zeit noch schwankende. So erklärte sich Headen (Bull. 131. Berj. Colorado 1908) für die Möglichkeit einer Vergiftung durch den Boden. Die Überführung des von Haus aus unlöslichen Arsenisalzes der Brühe in eine lösliche Verbindung wird durch die Alkalien des Bodens bewirkt. Etwa

vorhandene Kalksalze können nach Headden diesen Umföhrungsvorgang nicht aufhalten. Als einzige Schutzmittel gegen derartige Vorgänge wird die Verwendung des schwerlöslichen Bleiarfenates und der gelegentliche Ersatz des Erdreiches unter den Bäumen durch frisches unbefspritztes Bodenmaterial benannt. Auch Ball (J. e. Ent. 1909. 142, 1910. 187) gibt die Möglichkeit zu, daß die andauernde Behandlung von Obstbäumen mit Arsenisalzen schließlich zu Vergiftungen durch den Boden führen kann.

Weitere Einwendungen gegen die Arsenisalzbrühen sind von medizinischer Seite erhoben worden und zwar mit der Begründung, daß die Brühen, besonders Bleiarfenatbrühe, leicht mit trinkbaren Flüssigkeiten verwechselt werden können, daß sie die Begehung von Verbrechen erleichtern und daß beim Genuß der Früchte von bespritzten Pflanzen Vergiftungen erfolgen können. Namentlich wurde darauf hingewiesen, daß die Möglichkeit eines Übertrittes von Arsen aus den bespritzten Trauben in den aus ihnen bereiteten Wein besteht. Diese Befürchtungen gehen zum Teil zu weit, wie weiter unten noch dargelegt werden wird. An dieser Stelle sei nur noch auf die Untersuchungen von Szameitat (Ber. G. 1907. 176) verwiesen, welche bei Anwendung von 400 g Bleiarfenat bzw. 150 g Kupferarsenat bzw. 300 g Schweinfurter Grün bzw. 100 g arsenige Säure bzw. 500 g arsenisaures Kupfer zu 100 l Spritzmittel folgende Arsenmengen in dem Ernteerzeugnis nachwiesen:

	100 g Trauben	100 cem Most	100 cem Jungwein
1906 . . .	0,3 mg	0,3 mg	0,2 mg
1907 . . .	0,3 „	0,05 „	ganz geringe Spuren

Ferner analysierte Fletcher (Evidence etc. on Agriculture and Colonization 1892) Äpfel, welche zweimal eine Besprengung mit Schweinfurter Grün erhalten hatten, fand aber nicht die geringste Menge Arsen. Von anderer Seite ist nachgewiesen worden, daß eine Vergiftungsgefahr nicht mehr vorliegt, sobald der betreffende Gegenstand innerhalb drei Wochen vor der Ernte bzw. vor dem Genuße ohne Arsenbespritzung geblieben ist. Der unbeabsichtigten Vergiftung durch Trinken der Brühen läßt sich durch Zusatz eines Farbstoffes oder eines üblen Geruchsstoffes vorbeugen.

Endlich liegt noch die Gefahr einer Vergiftung von Nutztieren vor. Eine solche kann eintreten bei Behandlung von Futterpflanzen mit Arsenbrühen für das Stall- und Weidevieh, beim Ausstreuen von Giftködern und beim Spritzen in die Blüte der Obstbäume. Im letztgenannten Falle können namentlich die Honigbienen sehr leicht vergiftet und dadurch von der Mitarbeit bei der Blütenbefruchtung abgehalten werden. Da durch wäßrige Lösungen zudem der Blütenpollen von den Pistillen gewaschen wird, empfiehlt es sich grundsätzlich nicht mit Arsenbrühen in die Blüte zu spritzen.

Arsenbrühen als Fungizide.

Eigene fungizide Eigenschaften besitzen wohl manche der Arsenbrühen, aber sie sind belangloser Natur. Pilztötende Wirkungen lassen sich mit den Arsenisalzbrühen deshalb nur durch Vereinigung derselben mit einem Fungizid erzielen.

Hierbei muß aber berücksichtigt werden, daß reine Kupfervitriollösung, ammoniakalische und solche Brühen, in denen Salze der Alkalien enthalten sind, sich für diesen Zweck nicht eignen, da sie mit den Arsenisalzen entweder lösliche Verbindungen oder pflanzen-schädliche Nebensalze liefern. Am besten geeignet ist unzweifelhaft die Kupferkalkbrühe zur Mischung mit Arsenbrühen. Kupferjoda-, ammoniakalische Kupfervitriol- und ammoniakalische Kupfercarbonatbrühe dürfen nicht zu dem gleichen Zwecke verwendet werden.

Verwendungsweise.

Die Arsenisalzbrühen haben einen bestimmt umgrenzten Verwendungskreis. Er umfaßt in der Hauptsache Blattkäfer und deren Larven, alle freilebenden Raupen und die Heuschrecken nebst ihren Verwandten.

Unter den verschiedenen Schädigern, welche sich als Objekte zur Vernichtung durch Arsenbrühe ganz besonders eignen, steht obenan der Apfelwickler (*Carpocapsa pomonella*). Nachdem festgestellt worden war, daß das junge Räupchen seinen Eintritt in die Apfelfrucht vorwiegend durch die Kelchhöhle nimmt, lag es nahe, durch Vergiftung der letzteren mit einem Arsenisalz den Schädiger zu beseitigen. In den Vereinigten Staaten hat sich nun ein lebhafter Meinungsaustausch darüber entsponnen, ob bei der Verwendung der Arsenisalzbrühen zur *Carpocapsa*-Bekämpfung ein grober Strahl unter hohem Druck bei nur einmaliger Behandlung (sog. westliches Verfahren), oder ein feiner Strahl unter mittelfarkem Druck nebst 4maliger Bespritzung (sog. östliches Verfahren) vorteilhafter ist. Die Frage ist von Humsley (Bull. 127. West-Virginia 1910. 129) und Quaintance (Bull. 80 und 115. B. E.) eingehend untersucht und dahin beantwortet worden, daß bei sorgfältiger Ausführung der Sprüzarbeit, namentlich auch bei Anwendung von hohem Druck, die einmalige Bespritzung die Wirkung mehrmaliger Bespritzungen nahezu erreicht.

	Carpocapsa		Conotrachelus nenuphar	
	Humsley	Quaintance	Humsley	Quaintance
	gesunde Früchte v. H.		gesunde Früchte v. H.	
unbespritzt . . .	65,90	57,79	67,9	55,50
1 × bespritzt . .	97,40	90,64	87,5	82,62
mehrfach bespritzt .	96,70	96,19	86,1	82,40

Der gröbere Strahl erfordert 2mal soviel Flüssigkeit wie der feine und mehr Zeit. Gleichwohl wird aber bei dem westlichen Verfahren an Arbeitszeit gewonnen.

Arsenwasserstoff, AsH_3 .

Arsenwasserstoff hat sich als ein unzureichendes Mittel zur Vertilgung von Schildläusen nach dem Zeltverfahren von Coquillett (I. L. 6. 176) erwiesen. Dagegen verloren Eichswämme von *Liparis dispar* und *Euproctis chrysorrhoea* durch Arsenwasserstoffgas bei Versuchen von Fernald (The gipsy moth. Boston. 1896. 412) ihre Entwicklungsfähigkeit. Genannter stellte das Gas aus Zink, Salzsäure und Arsenik her.

Arsenige Säure, As_2O_3 .

Der weiße Arsenik kommt in zwei Allotropien, glasartig und kristallisiert, vor. Erstere löst sich leichter in Wasser als die kristallisierte, nämlich in der Kälte 1,2 Teile, in der Siedehitze 10 Teile auf 100 Teile Wasser. Im Handel erscheint fast nur die kristallisierte Form. Salzsäure, Kalilauge, Natronlauge und Ammoniakflüssigkeit lösen die arsenige Säure leicht auf. Als Insektenvertilgungsmittel war sie in Amerika nachgewiesenermaßen bereits im Jahre 1871 und vermutlich auch schon früher im Gebrauch.

Verwendung als Pulver.

Reines Arsenikmehl ist nach Gillette (I. L. 6. 115) ohne irgend welche Nachteile für Pflaumen, Wein und Ulme verwendbar, eine Angabe, die in dieser allgemeinen Fassung wohl nicht zutreffend ist und jedenfalls nur für den Fall Geltung hat, daß ein Zutritt von Tau und Regen zu dem aufgeblasenen Arsenikpulver nicht stattfindet. In den amerikanischen Präriestaaten mögen derartige Vorbedingungen häufig genug vorliegen. Für europäische Verhältnisse kann zu Bepulverungen mit Arsenik nicht geraten werden.

Verwendung als Brühe:

Frischbereitete Brühe von weißem Arsenik ist dem Laub weniger schädlich als solche, welche längere Zeit schon gestanden hat. Auf 2 kg Arsenik in 100 l Wasser sind am Ende einer Stunde 1,4 g, am Ende von 10 Tagen 50mal mehr in Lösung gegangen als bei Schweinfurter Grün. Frische Mischung aus 750 g Arsenik und 100 l Wasser verbrannte 7 % der Blätter von Orange- und Pflaumenbäumen, wohingegen Brühen aus 200 g Arsenik zu 100 und 200 l Wasser auf Pflaumenbaumblättern nur ganz geringe Mengen Brandflecke erzeugten (Gillette I. L. 6. 117). Über die Einwirkung des weißen Arseniks auf die Blätter verschiedener Pflanzen macht Gillette (I. L. 6. 125 nach Zowa Bull. 2) folgende Angaben:

Arsenik	Wasser	
48 g	100 „	verbrennt die Weinblätter.
34 „	100 „	verbrennt 50% der Himbeer- und Brombeerblätter.
30 „	100 l	vertrocknet Spitzen und Ränder der Apfelbaumblätter.
30 „	100 „	beschädigt die Blätter von <i>Negundo aceroides</i> .
24 „	100 „	beschädigt die Blätter von <i>Gleditsia triacanthus</i> .
15 „	100 „	Pflaumenbaumblätter werden stark verlegt.
15 „	100 „	beschädigt die Blätter von Pappelbäumen.
10 „	100 „	selbst diese Konzentration verlegt 50% der Pflaumenblätter und schwächt den Rest erheblich. Apfelblätter, welche damit beneßt wurden, konnten von den Larven der <i>Datana ministra</i> ohne bemerkbaren Nachteil verzehrt werden.

Matly (Rep. on the boll worm of cotton. Bull. 29. D. E.) erzielte mit einer gesättigten Lösung von weißem Arsenik in kaltem Wasser unverkennbare Erfolge gegen *Heliothis armiger* Hübn. in den Baumwollpflanzungen, wenn dieselbe durch die Benetzung der Blüten eigens zu diesem Zwecke angelegter Streifen

Pferdeböhen den Schmetterlingen beigebracht wurde. Bei diesem Verfahren ist Obacht darauf zu geben, daß Blütezeit der Pferdebohne und Flugzeit der Schmetterlinge zusammenfallen.

Als Nahrungsgift ist der weiße Arsenik von Coquillett (Rep. of Entomol. U. S. Departement of Agriculture. 1886. S. 55) in Mischungen 1½ kg, 2 kg und 3 kg Arsenik zu 100 l Wasser mit Erfolg gegen Schildläuse angewendet worden, ohne daß dieses Verfahren aber Nachahmung gefunden hätte.

Anwendung als Köder.

Gegenwärtig gelangt der weiße Arsenik für sich allein bei der Darstellung von Giftködern seiner Billigkeit und schnellen Wirkung halber zur Anwendung.

Coquillett (Bull. 25. D. E. 59) empfiehlt als wirksames Mittel gegen Heuschrecken, *Melanoplus devastator* Scudd., einen Arsenik-Kleibrei, hergestellt nach folgender

Vorschrift (69):	Arsenik	1 kg
	Zucker	1 „
	Kleie	6 „

Zucker in soviel Wasser lösen, als nötig ist, um mit Arsenik und Kleie einen dicken Brei und aus diesem walnußgroße Pillen zu formen. Die Köder müssen vor der aumarshierenden Masse in mehrere parallelaufende Reihen mit 1,8–2,1 m Abstand ausgelegt werden. Das nämliche Mittel wird im Jahrbuch des Landwirtschaftsministeriums der Vereinigten Staaten 1895, S. 400 als sehr brauchbar gegen die in Amerika einheimischen an den Weinstöcken auftretenden Saateulenraupen von *Agrotis messoria* Harr. und *A. saucia* Hübn. bezeichnet. Um letztere zu beseitigen, sind die haselnußgroß geformten Köder am Fuße der Neben auszulegen, auch dann noch, wenn die Schädiger sich bereits auf den Stöcken befinden, da der Schädiger beim Beginn der Morgendämmerung an den Pflanzen herab in seine Erdlöcher geht und hierbei den vergifteten Köder passieren muß. In Kalifornien werden derartige Köder kurz nach der Weizenernte an die Feldränder ausgelegt (I. L. 7. 229). Auch gegen den Volkswurm, *Heliothis armiger* Hübn., finden die Köder Anwendung. Wahrscheinlich eignet sich dieses Verfahren in etwas abgeänderter Form auch zur Vertilgung der bei uns in den Rüben und Kartoffeln auftretenden Erdräupen. Gegen die letzteren, sowie gegen Drahtwürmer, *Drasterius elegans* Fab., *Melanotus fissilis* Say, *Agriotes spec.* hat Comstock (Bull. 33. Cornell-Universität) mit ziemlichem Erfolg vergiftete Klee- und Luzerneköder gebraucht. Er tauchte Bündelchen frischer Luzerne usw. in eine starke Lösung von weißem Arsenik und verteilte diese über das befallene Feld. Um allzuraschem Austrocknen einerseits und der Vergiftung nützlicher Tiere andererseits vorzubeugen, werden die vergifteten Bündelchen zweckmäßig mit Scherben und Blumentöpfen, Blechdeckeln usw. bedeckt. Erneuerung der Köder ist erforderlich, sobald dieselben trocken geworden sind.

1 kg weiße Arsenik, *Acidum arsenicosum purum pulv.* Ph. G. V. kostet (E. Merck, Preisliste 1913) 1,10 M.

Schwefelverbindungen des Arsen.

Einfach Schwefelarsen (Realgar), As_2S_3 . Dreifach Schwefelarsen (Muri-
pigment) As_2S_5 .

Unter den als Ersatz für das Bleiarсенat vorgeschlagenen Mitteln befinden sich auch das einfach und das dreifach Schwefelarsen. Ersteres wird durch Zusammen-schmelzen von As und S als rote Masse gewonnen, letzteres entsteht beim Einleiten von H_2S in eine mit HCl angesäuerte Lösung von As_2O_3 als zitronengelbes unlösliches in kausitischen Alkalien und in Schwefelalkalien lösliches schön gelbes Pulver. Der Vorschlag zur Verwendung des Arsen-(tri-)sulfides für die Insektenbekämpfung geht von Gillette (J. e. Ent. 1910. 29) aus. Bei gleicher Wirksamkeit wie die übrigen Arsenverbindungen soll es billiger und infolge seiner hochgradigen Unlöslichkeit weniger nachteilig für die Pflanzen sein. Außerdem wird ihm hohe Widerständigkeit gegen die zerstörenden Einflüsse der im Wasser und in der Luft enthaltenen Kohlenäure zugeschrieben. Im Arsen-(tri-)sulfid sind rund 61 % As enthalten, während das Bleiarсенat davon nur 9,87 % aufweist. Bei seinen Versuchen, welche sich gegen *Carpocapsa pomonella* richteten, erzielte Gillette mit

	wurmfreie Früchte
Bleiarсенat 360 g : 100 l	95,5 %
" 480 " : 100 l	95,5 "
Arsensulfid entsprechend 360 g Bleiarсенat zu 100 l Wasser	93,6 "
" " 480 " " " " "	92,7 "
Unbehandelt	58,9 "

Arsenverbindungen des Kalium und des Natrium.

In der Pflanzentherapie spielen nur das Natriumarсенit und -arsenat eine Rolle, da die entsprechenden Verbindungen des Kaliums erheblich teurer wie letztere sind, ohne besondere Vorzüge zu besitzen. Wenn gleichwohl in den Vorschriften gelegentlich das Kaliumarсенit erscheint, so liegt dabei gewöhnlich nicht die Absicht vor, damit etwa eine Überlegenheit des letzteren über das billigere Natriumarсенit zum Ausdruck zu bringen. Ihre Leichtlöslichkeit macht sie geeignet zur Insektenvertilgung in allen den Fällen, in welchen eine Bespritzung der Pflanzen nicht zu erfolgen braucht, sowie dort, wo etwaige Beschädigungen der Pflanzen keine Rolle spielen, also namentlich zur Herstellung von Giftdöbern, während ihre blattverbrennenden Eigenschaften ihnen einen Platz als Herbizid anweisen. Daneben dienen sie vielfach noch als Hilfsstoffe zur Herstellung anderer Arsenverbindungen.

Ursprünglich wurde fast ausschließlich das gewöhnliche Natriumarсенit verwendet. Neuerdings hat auch das Natriumarсенat in der kristallinischen und in der entwässerten Form Eingang gefunden. Sowohl das Arsenit wie das Arsenat sind wasserlöslich. Ein ihnen anhaftender Übelstand, die Farblosigkeit ihrer Lösungen, läßt sich leicht durch Beigabe eines Farbstoffes beseitigen. In Frankreich gelangt *Arsenate de soude anhydre coloré* in den Handel.

Natriumarsenit bildet eine schmutzigweiße amorphe Masse, welche gewöhnlich sehr stark durch Beimischungen verschiedenster Art verunreinigt ist. Es löst sich leicht in der vierfachen Menge Wasser. Seine Lösungen reagieren alkalisch. Bei der großen Unreinheit der Handelsware empfiehlt es sich für pflanzentherapeutische Zwecke das Natriumarsenit selbst zuzubereiten, indem 100 g As_2O_3 und 100 g Na_2CO_3 Solvay in $1\frac{1}{2}$ l Wasser $\frac{1}{2}$ Stunde lang gekocht und danach mit Wasser auf 1 l Lösung ergänzt werden.

Als insektizides Spritzmittel wird es mit Erfolg gegen Heuschrecken und Fruchtfliegen verwendet. Zur Bekämpfung der Heu- und Sauerwürmer erweist es sich, wie Lüstner (Ber. G. 1909. 140) berichtet, als unbrauchbar.

Nach einer Mitteilung aus dem Biologischen Institut Umani dient in Ostafrika zur Bekämpfung der Heuschrecken (*Schistocera peregrina* Olive) ein Köder von nachstehender Zusammensetzung:

Vorschrift (70):	arsenigsaures Natrium	500 g
	Zucker oder Melasse	1 kg
	Wasser	80 l

Das Mittel wird auf die bedrohten Pflanzen gesprüht. Eine ganz ähnliche Mischung ist in Südafrika gegen die Fußgänger von *Acridium purpuriferum* in Gebrauch.

Vorschrift (71):	Natriumarsenit	750—1000 g
	Melasse, Rohrzucker	1,5—3 kg
	Wasser	100 l

Mit der Mischung ist ein 10 m breiter Streifen von Grasland usw. vor der Zugrichtung der Heuschrecken zu besprühen. Kleinere Schwärme sind durch einen Ring vergifteter Pflanzen einzukreisen. Die an Arsenvergiftung gestorbenen Heuschrecken sollen von den Hühnern ohne Nachteil verzehrt werden können.

Für einen Kaliumarsenitköder, der sich gegen Fruchtfliegen (*Ceratitis capitata*, *Rhagoletis cerasi* und andere) sowie gegen die Döfliege (*Dacus*) brauchbar erwiesen hat, gibt Berlese (Redia. 1905. 386) nachstehende Vorschrift:

Vorschrift (72):	Kaliumarsenit	2 Teile
	Honig	31 "
	Melasse	65 "
	Glycerin	2 "

Die Melasse und der Honig dienen als Lockmittel, das Glycerin soll das Eintrocknen nach Möglichkeit verhindern.

Von der Beobachtung ausgehend, daß die oben genannten Fliegen erst etwa 10—12 Tage nach dem Auskriechen ihre Eier zur Reife bringen und während dieser Zeit auf die Aufnahme zuckeriger Stoffe angewiesen sind, schreibt Berlese vor, daß Mittel in 10prozent. Lösung auf das Laub der zu schützenden Bäume zu spritzen und diese Arbeit zu wiederholen, sobald als der Köder trocken geworden oder vom Regen fortgeschwemmt worden ist. Unter gewöhnlichen Umständen hält er sich 14 Tage lang feucht. Wornauth erzielte mit der Mischung nur einen halben Erfolg.

Zur Unkrautvertilgung wurde das arsenigsaure Natron bereits im Jahre 1899 von Jones und Orton (11. Jahresber. Vermont. 219) empfohlen. Am besten wirkte bei ihnen auf Grasplätzen eine 1,5 prozent. Lösung gegen Löwenzahn (*Taraxacum*), Bluthirse (*Panicum*), Knöterich (*Polygonum*), Wegbreitblatt (*Plantago*). Seitdem ist dasselbe mehrfach im gleichen Sinne mit gutem Erfolge verwendet worden, so von Pammel (Preßbull. 12. Iowa. 1909.) und in neuester Zeit von Wilcox (Preßbull. 30. Verj. Hawai). Das von ihm zugrunde gelegte Natriumarzenit war durch 15—20 Minuten langes Kochen von 12 kg As_2O_3 und 24 kg Na_2CO_3 in 100 l Wasser gewonnen worden. Von dieser Vorratslösung gelangte eine 15—20fache Verdünnung mit Wasser zur Verspritzung. Es unterlagen ihr *Senecio mikanoides*, *Rubus occidentales*, *Hesperocnide sandwichensis*, *Euphorbia peplus*, *Xanthium strumarium*, *Commelina nudiflora*, *Chenopodium*, *Portulaca oleracea*. *Cuscuta* wurde mit samt ihrer Wirtspflanze, der Luzerne, vernichtet. Nur *Cyperus* zeigte erst am zweiten Tage nach der Behandlung Verbrennungen und wurde auch nur in seinen oberirdischen Teilen zerstört. *Sonchus* erholte sich wieder. Gewöhnlich kamen die Blattverbrennungen 2—3 Stunden nach dem Verspritzen zum Vorschein.

Das Natriumarzenit vermag in einer 1‰-Lösung die Keimfähigkeit der Uredosporen von *Puccinia coronata* in keiner Weise zu schädigen (Hitchcock und Carleton, Bull. 38 Verj.-Stat. Kansas).

In jüngerer Zeit wird an Stelle des Natriumarzenites vielfach das Natriumarzenat (Na_2HAsO_4 , Na_2AsO_4) benutzt. Durch Oxydation der arsenigen Säure mit Salpetersäure unter Beigabe von etwas Salzsäure hergestellt, pflegt das Natriumarzenat bei Verwendung unreiner Materialien von schwankender Zusammensetzung zu sein. Im Gegensatz zum Natriumarzenit kristallisiert es zwar aus, nimmt dabei aber je nach dem Wärmegrad der Lösung verschieden große Mengen Kristallwasser — bis zu 26% — auf. Die hinsichtlich des Wassergehaltes bestehende Unsicherheit läßt sich durch die Verwendung von entwässertem Natriumarzenat beseitigen. Kristallinisches Natriumarzenat soll mindestens 18%, entwässertes 36—38% As in Form von arseniger Säure enthalten (R. V. Bd. 33. 1910. 477).

Jedwede Blattverbrennung durch Brühe von Natriumarzenat ist nach Marès (Pr. a. v. Bd. 53. 1909. 471) bei Anwendung nachstehender Mischung ausgeschlossen:

Vorschrift (73):	Natriumarzenat, entwässert	500 g
	Äpfelkalk, frisch gelöscht	250 "
	Wasser	100 l

Herstellungsweise: Das Natriumarzenat in 50 l, den Kalk in 10 l Wasser lösen, die Kalkmilch langsam unter Umrührung in die Arsenisalzlösung gießen und alsdann 40 l Wasser nachfüllen.

Die Verwendungsweise ist die nämliche wie die beim Natriumarzenit vorgeschriebene.

Im Preise ist zwischen dem gewöhnlichen Arzenit und Arzenat des Natrium kein Unterschied. Von beiden kostet 1 kg 0,85 M. Dahingegen besitzen beide

Erzeugnisse in gereinigtem Zustande, wie er für die Herstellung von Brühen zur Verwendung zu empfehlen ist, verschiedenen Preis. Die Preisliste 1913 von E. Merck berechnet 1 kg Natrium arsenicum purum (Arsenat) mit 1,35 M und 1 kg Natrium arsenicosum purum (Arsenit) mit 2,80 M.

Arsenigsaures Ammonium.

Unter diesem Namen ist in Amerika eine Auflösung von Arsenit in Salmiakgeist als Insektizid in den Handel gebracht und durch Osborn (Bull. 23. D. E. 45—57) sowie Murtfeldt (Bull. 26. D. E. 38) geprüft worden. Während Murtfeldt mit einer Mischung von 2 Löffeln des Mittels zu 4 l Wasser keine Wirkung gegenüber *Murgantia histrionica* erzielte und auf den Pflanzen Verbrennungen konstatierte, berichtet Osborn, daß das Mittel in sehr verdünnten Lösungen dem Laub keinerlei Schaden zufügt. Das Mittel eignet sich jedenfalls nicht für pflanzentherapeutische Zwecke, da es in der vorliegenden Form Blattverbrennungen hervorrufen muß. Jrgend welcher zwingender Anlaß zur Lösung des Arsens in Salmiakgeist liegt zudem gar nicht vor.

Verbindung des Arsens mit dem Kalk.

Sowohl die arsenige Säure wie die Arsenäure liefern mit dem Kalk Verbindungen von hoher Unlöslichkeit in Wasser, weshalb namentlich das Kalkarsenit vielfach als Insektizid vorgeschlagen und benutzt worden ist. Diesen hohen Grad von Unlöslichkeit besitzt aber nur das Tricalciumarsenit von der Formel $\text{Ca}_3\text{As}_2\text{O}_6$, während das Monokalziumarsenit (CaAs_2O_4) und das Dicalciumarsenit ($\text{Ca}_2\text{As}_2\text{O}_5$) mehr oder weniger wasserlöslich sind. Es kommt noch hinzu, daß auch das normale Calciumarsenit in wäßriger Auflösung von arseniger Säure löslich ist. Nach einer älteren Vorschrift von Taft sind zur Herstellung von arsenigsaurem Kalk 6 kg weißer Arsenit und 12 kg Kalk in 100 l Wasser gelöst 40 Minuten lang zu verkochen und von dieser Vorratslösung vor dem Gebrauche 30—40 g mit 100 l Wasser zu verdünnen, außerdem aber auch noch mit etwas Kalk zu versetzen. Colby (Bull. 151. Verj. Californien 1903), dem reiche Erfahrungen in der Verwendung von Arsenbrühen zur Seite stehen, hat diese Brühe empfohlen. Kedzie und Gould (Bull. 144. Verj. Ithaka, N.-Y.) stellten das Mittel her aus einer selbstbereiteten Lösung von arsenigsaurem Natrium (12 kg weißer Arsenit mit 48 kg Soda in 100 l Wasser bis zur vollkommenen Lösung — etwa 15 Minuten — des Arsens verkokt) und Kalkmilch, wobei sie erst kurz vor dem Gebrauche 300 ccm dieser Vorratslösung mit einer Milch von 600 g gebranntem Kalk in 100 l Wasser vermischten. Schutt (Ver. Canada. Experim. Farm. 1909. 178) empfiehlt nachfolgende zwei Kalkarsenitbrühen:

Vorschrift (74):	Weißer Arsenit.	40—80 g
	Kalk	600 „
	Wasser	100 l

Vorschrift (75): Weißer Arsenit	40—80 g
Kalk	1200 „
Kupfervitriol	1200 „
Wasser	100 l

Obwohl die Kalkarsenitbrühe den Vorzug besitzt, recht einfach in der Herstellung und auch sehr billig zu sein, bleibt bei ihr doch immer der Nachteil bestehen, daß sie in vielen Fällen Pflanzenverbrennungen hervorruft, so daß bei ihrer Anwendung Vorsicht dringend erforderlich ist.

Bei längerem Stehen geht der Niederschlag von arsenig-saurem Kalk in eine kompakte Masse über (Bull. 121. Vers. Geneva, N.=J. 1899).

Das Kalkarsenit reagiert alkalisch. Im Gebrauch ist das Mittel seit 1891 (Bull. 77 b. Nord-Carolina 1891. 7).

Londoner Purpur.

Das Londoner Purpur, ein im Jahre 1878 von Riley empfohlenes Vertilgungsmittel, ist ein Abfallprodukt der Anilinfabrikation, welches aus einem Gemisch verschiedener Kalkarsenite nebst Verunreinigungen besteht. Nach Snyder (Bull. 18. Cornell-Universität) enthält Londoner Purpur¹

Tricalciumarsenit, $\text{Ca}_3(\text{AsO}_3)_2$	} zu 75 %
Monocalciumarsenit, $\text{Ca}(\text{AsO}_2)_2$	
Dicalciumarsenit, $\text{Ca}_2\text{As}_2\text{O}_5$	
Fe_2O_3	} bilden den Rest
Al_2O_3	
SO_3	
Feuchtigkeit	
Farbstoff	

Cathcart (Jahresber. 1890. Vers. Neu-Jersey 322) gibt folgende Analyse:

Arsenigssäureanhydrid (As_2O_3)	41,44 %
Kalk (CaO)	24,32 „
Eisen- und Zonerde-Sesquioxyd (Fe_2O_3 , Al_2O_3)	3,37 „
Schwefelsäureanhydrid (SO_3)	0,31 „
Feuchtigkeit	3,27 „
Farbstoff	27,29 „

und Haywood (F. B. Nr. 146. 1902) kennzeichnet das Londoner Purpur als ein aus Calciumarsenit und Calciumarsenat, Färberlauge und Sand nebst schwankenden Mengen von freier arseniger Säure bestehendes Gemisch mit sehr wechselvoller Zusammensetzung.

Feuchtigkeit	1,87 bis 4,07 %
Sand	2,46 „ 3,55 „
Arsenige Säure	6,40 „ 17,31 „
Arsensäure	26,50 „ 35,62 „
Calciumoxyd	23,59 „ 25,09 „

Freie arsenige Säure.	1,44 bis 13,49 %
Freie Arsensäure	7,12 „ 19,56 „

Das Londoner Purpur besitzt grauviolette Farbe. In Wasser verteilt es sich besser wie Arsenik und Schweinfurter Grün, ist aber weniger wirksam gegen die Insekten wie letzteres. Für sich allein verwendet, schließt das Londoner Purpur die Gefahr starker Blattverbrennung ein, da das Mono- und das Dicalciumarsenit wasserlöslich sind und außerdem freie arsenige Säure sowie Arsenjäure in dem Mittel vorhanden ist. Sofern Londoner Purpur für pflanzentherapeutische Zwecke herangezogen werden soll, macht sich eine weitgehende Abstumpfung der freien Säure durch Zugabe von Kalk unbedingt erforderlich. Um die in 1 kg des Giftes enthaltene freie Säure zur Ausfällung zu bringen, sind nach Smith $\frac{3}{4}$ kg Kalk und nach Kilgore 1 kg Kalk erforderlich. Feststehende Angaben lassen sich hierüber jedoch nicht machen, da die Kalkmenge sich nach der vorhandenen Menge von freier arseniger Säure und Arsenjäure zu richten hat.

Whitehead (J. A. S. 3. H. II. Bd. T. 2. 241. 243) berichtet, daß bei Apfelbäumen 45 g, bei Kirichen und Birnen 50 g, bei Pflaumen, Johannisbeeren und Hagebäumen 60 g Londoner Purpur auf 100 l Wasser den Blättern nicht nachteilig werden. Das Londoner Purpur ist gegen die nämlichen Schädiger zu gebrauchen, welche beim Schweinfurter Grün angeführt werden.

Gegen den Apfelwurm, *Carpocapsa pomonella* L. eignet sich nach Carrol (I L. 4. 331) folgende Vorschrift:

	Für die 1. u. 2. Beprißung	Für die 3. Beprißung
Londoner Purpur . . .	60 g	120 g
Gelöschter Kalk	$1\frac{1}{2}$ —2 kg	$2\frac{1}{2}$ kg
Wasser	100 l	100 l

Das Londoner Purpur darf mit ammoniakalischen Brühen vermischt werden, da es in Ammoniak unlöslich ist. Halstedt (Jahresb. Ver. Neu-Jersey 1891. 1892, 1893, 3. f. Pfl. 1895. 335) empfiehlt u. a. folgendes Gemisch:

Vorschrift (76):	Londoner Purpur	60 g
	Kupfercarbonat	45 „
	Ammoniak	$\frac{1}{2}$ l
	Wasser	100 „

Goff (Bull. 3. D. V. P. 31—36) benutzte das Londoner Purpur als Zusatz zur Brühe von Kupfersoda, Kupferkalk und ammoniakalischem Kupfercarbonat. Hiervon bewährte sich am besten die Mischung von Purpur mit Kupferkalk.

Baryumarjenat.

Das Baryumarjenat ist von Kirkland (Bull. 6. D. E. 27) als Bekämpfungsmittel insonderheit gegen die Raupen von *Liparis* und *Euproctis* eingeführt worden. Seine Herstellung erfolgt durch Fällung des in alkalischer Flüssigkeit gelösten Natriumarjenates mittels eines löslichen Baryumsalzes, z. B. Chlorbaryum. Der entstehende Niederschlag ist von weißer Farbe und außerordentlich feinstodig, so daß er sich sehr lange in der Schwebelösung erhält. Nebenbei wird Chlornatrium gebildet, welches für die Blätter unschädlich sein soll. Ob das ganz im allgemeinen zutrifft oder nur gegenüber dem älteren

Laube von Bäumen, wie es bei Kirklands Versuchen vorlag, ist aber jedenfalls sehr fraglich. Die Herstellung des Mittels darf erst kurz vor der Ingebrauchnahme durch Mischung der beiden Bestandteile, am besten im Spritzenbehälter, vorgenommen werden. Im Preise soll die Brühe von Baryumarjenat nicht höher stehen, wie die Bleiarsenatbrühe. Trotz aller dieser angeblichen Vorzüge hat das Mittel nicht vermocht, das Bleiarsenat zu verdrängen. Bei 1600 g Baryumarjenat zu 100 l Wasser stellen sich am Laube der Eiche und Apfel Verbrennungen ein. Kirkland ermittelte, daß Raupen von *Hyphantria cunea* und *Datana ministra* durch die Brühe von 3,5:100 in 4—8 Tagen vernichtet werden. Die Raupen von *Liparis dispar* unterliegen bis zum Abwerfen der vierten Larvenhaut einer Brühe aus 3—5:100 in 4—5 Tagen, während dieselben nach der 5. Häutung erst bei Vergiftung durch eine 10—20:100 Brühe und nach 6—8 Tagen eingehen.

In den Vereinigten Staaten wird ein Baryumarjenit unter der Bezeichnung „weißes Arsenoid“ hergestellt und auch für pflanzentherapeutische Zwecke verwendet. Nach Colby (Bull. 151. Verf. Kalifornien 1903) hat dasselbe folgende Zusammensetzung:

Kohlenaurer Baryt	44,05 %
Chlorbaryum	13,05 „
Baryumoxyd	8,18 „
Arsenige Säure, freie	27,64 „
Bleikarbonat	1,86 „
Kieselsäure	0,20 „
Feuchtigkeit	4,00 „

Arsenfalte des Aluminiums.

Ihres erheblichen Preises halber eignen sich das Arsenit und das Arsenat von Aluminium nicht als selbständige Bekämpfungsmittel. Dewitz (Ver. G. 1909. 112) hat dieselben ihrer hohen Leichtigkeit halber als Ergänzungsmittel für die Kupferkalkbrühe in Vorschlag gebracht und eine derartige Brühe auch gegen den Heu- und Sauerwurm angewendet. Dabei wirkten 300 g Aluminiumarsenit zu 100 l Kupferkalkbrühe besser gegen *Eudemis* und *Conchylis* wie eine Zugabe von 200—500 g Aluminiumarsenat.

Eisenarsenat.

Als ein Ersatzmittel für das Bleiarsenat ist von Vermorel und Dantony (C. r. h. Bd. 148. 1909. 302) das arsenisaure Eisenoxydul seiner auffallenden Färbung halber in Vorschlag gebracht worden. Sie geben für dessen Darstellung die folgende

Vorschrift (77):	Kristallinisches Natriumarjenat	400 g
	Kristallinisches Eisenvitriol	400 „
	Wasser	100 l

Herstellung: Eisenvitriol und Natriumarсенат in je 10 l Wasser lösen, die Eisenvitriollösung solange unter beständigem Umrühren der Natriumarсенатlösung zusetzen, bis die Mischung ein mit gelbem oder rotem Blutlaugensalz getränktes Papier deutlich blau färbt. Blaufärbung zeigt an, daß sämtliches Eisen durch das Arsenat gebunden worden ist. Zum Schluß Verdünnung auf 100 l.

Mit Rücksicht darauf, daß die Feinheit des Niederschlages und damit seine Fähigkeit, sich in der Schwebelösung zu erhalten, mit dem Verdünnungsgrade der beiden Grundlösungen wächst, erscheint es zweckentsprechender, das Natriumarсенат und das Eisenvitriol in je 50 l Wasser zu lösen und die völlige Bindung des Natriumarсенates bzw. Eisenvitrioles unter Zuziehung des Blutlaugensalzpapieres durch Zusatz kleiner Mengen einer gesättigten Lösung des Salzes zu bewirken.

Neben etwa 200 g Eisenoxydularсенат enthält die Brühe noch etwas Natriumsulfat und Eisenhydroxydul. Bei Berührung mit dem Sauerstoffe der Luft entsteht Eisenhydroxyd und Eisenoxyduloxydarсенат, wodurch die Brühe eine sehr ausgeprägte, schmutziggrüne Färbung erhält.

Zur Vermischung mit Kupferkalkbrühe eignet sich die Eisenarсенатbrühe nicht.

Die Weinrebe verträgt Mischungen, in welchen 500 g Eisenoxyduloxydarсенат enthalten sind, Apfel, Birnen, Pflaumen halten sogar das Verhältnis 2 kg : 100 l ohne Benachteiligung der Blätter aus.

Bermorel und Dantony (Pr. a. v. Bd. 52. 1909. 102) erzielten:

einmalige Bespritzung 10. Mai	98,96 %	tote Heumwürmer
" " 15. "	55,00	" "
tägliche Bespritzung vom 22. Mai bis 9. Juni	4,00	" "

Es geht hieraus hervor, daß ein starker Erfolg und dabei ohne große Arbeitsleistung nur dann zu erzielen ist, wenn die Bespritzung im rechten Augenblicke erfolgt. Ein solcher liegt vor, sobald als der Mottenflug seinen stärksten Umfang erreicht hat. Degruhl (Pr. a. v. 1910. 259) empfiehlt das Mittel gegen *Haltica* auf Aken, anscheinend aber nicht auf Grund eigener Versuche. Von Dger (R. V. Bd. 32. 1909. 118) wird die Wirkung des Eisenarсенates als mittelmäßig bezeichnet und als kaum an die des Nikotines heranreichend. Ebenso vermochte *Maisonnette* (R. V. Bd. 34. 1910. 151) gegen *Conchylis* und *Eudemis* mit dem Eisenarсенат keine brauchbaren Erfolge zu erzielen.

Zinkarсенат.

Das aus arsenisaurem Natron und einem löslichen Zinksalz hergestellte Zinkarсенат wurde anlässlich der Liparis-Bekämpfung im Staate Massachusetts von Forbusch und Fernald (*Gipsy moth* 1896. 480) auf seine Wirkung geprüft. Hierbei ergab sich, daß das Mittel die Blätter der Eiche bei 120 g : 100 l bereits stark beschädigte. Durch letztgenannte Verdünnung konnten die Raupen zwar nicht vollkommen von der Verpuppung abgehalten werden, es zeigte sich aber im weiteren Verlaufe, daß die verpuppten Individuen nicht zur Aus-

entwicklung gelangten. Erst bei 480 g:100 l starben sämtliche ältere Raupen. Dagegen stellt Dewitz (Ver. G. 1909. 112) ein Pulver aus Roggenmehl mit 0,5 bis 2 % Vol. arsenisaurem Zinkoxyd dem arsenisauren Blei an die Seite. Auch gibt er an, daß die Mischung den Nebenblättern keinen Schaden zufügt. Vielleicht erklärt sich dieser Widerspruch dadurch, daß Fernald bei seinen Versuchen selbstbereitetes Zinkarsenat nebst den dabei entstehenden Nebensalzen, Dewitz dahingegen reines, ausgewaschenes Zinkarsenat verwendet hat.

Die Arsenverbindungen des Bleies.

Sowohl das Bleiarсенit sowie das Bleiarсенat sind für pflanzentherapeutische Zwecke in Gebrauch genommen worden, letzteres häufiger wie ersteres.

Bleiarсенit, $\text{Pb}_3\text{As}_2\text{O}_6$.

Das Bleiarсенit wird aus arsenigsaurem Natron und Bleiacetat gewonnen, indem von ersterem 3, von letzterem 16 Teile in Wasser gelöst und gemischt werden. Sein Gehalt an Arsen ist normalerweise höher wie der des Bleiarсенates, nämlich 47,03 % As_2O_3 . Im Wasser hält es sich noch länger wie letzteres in der Schwebe. Gleichwohl hat sich die Voraussage von Marlatt (Bull. 6. D. E. 1896. 35), welcher das Bleiarсенit als ein vielversprechendes Insektizid bezeichnete, nicht erfüllt, hauptsächlich deshalb, weil das Salz genau so wie das bei seiner Darstellung verwendete Natriumarsenit einen schwankenden Gehalt an arseniger Säure besitzt. Mit einer Brühe aus 200 g Bleiarсенit auf 100 l Wasser erzielte er (a. a. O.) sehr günstige Ergebnisse gegen Sackträgerauppen (Coleophora, usw.), denn der Fraß wurde fast unmittelbar nach der Beiprügung mit dem Mittel eingestellt und auch nicht wieder aufgenommen. Ebenso empfahl Colby (Bull. 151. Verf. Kalifornien 1903) das Mittel. Dessenungeachtet hat das Bleiarсенat den größeren Anklang gefunden.

Ein etwas verunreinigtes arsenigsaures Blei von der Zusammensetzung

Bleioxyd (PbO)	49,58 %
Arsenige Säure (As_2O_3), gebunden	40,02 „
„ „ „ freie	3,24 „
Feuchtigkeit	0,31 „
Fremde Beimischung (organische Masse, Bleisulfat)	6,85 „

führt in den Vereinigten Staaten die Bezeichnung: „red Arsenoid“.

Bleiarсенat, $\text{Pb}_3(\text{AsO}_4)_2$.

Das Bleiarсенat, $\text{Pb}_3(\text{AsO}_4)_2$, ist zum ersten Male 1893 auf Vorschlag von Moulton (Bull. D. E. 6. 27. Fernald, Gipsy moth 1896. 69) als Ersatzmittel für das Schweinfurter Grün in Gebrauch genommen worden, nachdem sich im Verlaufe des seit Beginn der 90er Jahre des verflossenen Jahrhunderts im Staate Massachusetts gegen *Liparis dispar* geführten Kampfes gezeigt hatte, daß mit dem Schweinfurter Grün in Mengen, welche für das Laub der Bäume unschädlich sind, eine befriedigende Wirkung gegen den Schädiger nicht zu er-

zielen ist. Die erste Vorschrift zu einer Bleiarfenatbrühe wurde im Annual Report des Board of Agriculture (Massachusetts) 1894 mitgeteilt. Anfänglich (Gipsy moth 1893. 80) versprachen die Berichte über das neue Mittel nur wenig. Es wurden Zweifel an seiner Überlegenheit gegenüber dem Schweinfurter Grün geäußert. Bereits 1895 lauteten die Berichte über die Leistungen des Bleiarfenates jedoch günstiger und 1896 gibt Fernald sein Urteil über das letztere dahin ab, daß von allen Arsenverbindungen nur eine wirksamere als das Schweinfurter Grün sei, nämlich das Bleiarfenat. Als besondere Vorzüge werden ihm zugeschrieben:

1. daß selbst sehr starke Brühen für die Pflanze unschädlich bleiben,
2. daß die Spritzflecken infolge ihrer weißen Färbung überall gut sichtbar sind,
3. daß die wahrscheinlich von dem Bleiarfenat herrührende Klebekraft stärker ist als bei der Brühe von Schweinfurter Grün.

4. daß in der Brühe die Flöckchen von Bleiarfenat sehr fein verteilt sind und sich sehr lange in der Schwebel erhalten. Letztgenannter Vorzug besitzt aber nur die unmittelbar vor dem Gebrauche aus Bleisalz und Arsenat angefertigte Brühe. Nässliches trockenes Bleiarfenat sinkt nach dem Einrühren in Wasser sehr schnell zu Boden.

Ein Nachteil des Bleiarfenates ist seine verhältnismäßig schwache Wirkung, welche wohl nicht mit Unrecht auf den verhältnismäßig geringen Arsengehalt (normalerweise 28,53 % As_2O_3) zurückgeführt wird. Durch diesen Umstand ist Macoun (Ver. Experim. Farm. Ottawa 1910) zur Empfehlung einer Mischung von 450 g Bleiarfenat mit 150 g Schweinfurter Grün auf 100 l Wasser veranlaßt worden.

Für die Bereitung von Bleiarfenat können zwei verschiedene Vorschriften zugrunde gelegt werden.

Vorschrift (78):

Natriumarfenat	300 g
Bleiacetat	180 "
Wasser	100 l

Vorschrift (79):

Natriumarfenat	300 g
Bleinitrat	150 "
Wasser	100 l

Herstellung: Beide Bestandteile in je 50 l Wasser lösen und das Bleiarfenat in das Natriumarfenat unter beständigem Umrühren eingießen.

Daß dieser Brühe zugrunde liegende Plumbum aceticum puriss. cryst. Ph. G. V., $\text{Pb}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 + \text{H}_2\text{O}$, hat einen Preis (E. Merck, Preisliste 1913) von 1 M für 1 kg. Daneben erscheint im Handel noch Plumbum aceticum tri-basicum, $\text{Pb}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 \cdot \text{PbO} + \text{H}_2\text{O}$, dessen Verwendung sich schon durch seinen hohen Preis verbietet. 1 kg Plumbum nitricum, cryst., $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ kostet 0,90 bis 1,10 M.

Zur Erhöhung der Klebekraft wird vielfach den beiden Brühen noch etwas Melasse oder Dextrin, 1 kg auf 100 l hinzugefügt. Das aus Bleiacetat hergestellte Bleiarfenat hat bei Verwendung reiner Materialien 74,40 % PbO und

25,60 % As_2O_5 , das aus Bleinitrat gewonnene, 64,26 % Bleioxyd und 33,15 % Arseniksäure. Unter den im Handel erscheinenden Marken befinden sich aber nur wenige, welche diesen Anforderungen entsprechen. Auch das selbstbereitete Bleiarfenat pflegt geringwertiger zu sein, weil der Gehalt des Bleiacetates wie auch des Bleinitrates an Bleioxyd und der des Natriumarfenates ein sehr schwankender ist. Aus diesem Grunde macht sich auch die Prüfung der fertigen Bleiarfenatbrühe auf ihre Reaktion unter allen Umständen erforderlich. Die Herstellung des Bleiarfenates aus salpeteriaurem Blei hat Kirkland (Bull. 20. D. E. 1899. 102) befürwortet. Das dabei entstehende Produkt ist aber nicht reines dreibasiches Bleiarfenat wie es sich beim Mischen von Natriumarfenat mit essigsaurem Blei bildet, sondern ein Gemisch aus 2 Teilen zweibasischem und 1 Teil dreibasischem Bleiarfenat. Die Wirkung ist bei beiden Mitteln aber die nämliche. Dagegen setzt sich die aus Bleinitrat bereitete Brühe schneller ab wie die aus Bleiacetat angefertigte.

Eine von den obigen Vorschriften etwas abweichende Darstellungsweise des Bleiarfenates hat Colby (Bull. 151. Kalifornien) vorgeschlagen:

Vorschrift (80):	Natriumarfenat	10 kg
	Bleiacetat	18 "
	(Bleinitrat)	(15 ")
	Wasser	200 l

Herstellung: Beide Stoffe in je 100 l Wasser lösen, mischen und auf 2500 bis 2700 l Flüssigkeit verdünnen. Aus 10 kg Natriumarfenat und 18 kg Bleiacetat entstehen 13,2 kg Bleiarfenat.

Um einerseits zu verhüten, daß das in den Handel gebrachte reine Bleiarfenat körnige Form annimmt und um andererseits die Herstellung der Brühe aus den beiden Grundsubstanzen zu ersetzen, gelangt in den Vereinigten Staaten das Bleiarfenat gebrauchsfertig in Form feuchter Paste unter der Bezeichnung „Disparin“ zum Vertrieb. Irgend eine organische Masse, wie Dextrin oder Kleister, dient dabei als Träger.

Ein von Colby (a. a. O.) untersuchtes Disparin hatte die Zusammensetzung:

Bleioxyd	49,0 %
Arseniksäure	16,3 "
Organische Masse, Teer	4,2 "
Wasser, flüchtiges Öl	30,5 "

Der Gehalt des Mittels an wirksamer Substanz ist somit ein ziemlich geringer. Einen vollwertigen Ersatz für die selbstbereitete Brühe bildet dieser Bleiarfenatkleister nicht. Auch Verfälschungen des Disparin sind zahlreich. Gewöhnlich handelt es sich dabei um Zusätze von Bleiarfenit. Ein weiterer Nachteil des Mittels kann in mangelhafter Auswaschung der Essigsäure bestehen.

Nach einer Angabe von Hartzell (Bull. 331. Geneva, N.-Y. 1910. 489) soll ein Zusatz von Zucker den Wirkungswert der Bleiarfenatbrühe erhöhen.

Schädigungen der Bleiarfenatbrühe.

Einer der Gründe, welche für den Ersatz des Schweinfurter Grün durch das Bleiarfenat maßgebend waren, bestand in der durch mehrfache Beobachtungen

gestützten Annahme, daß letzteres im Gegensatz zum ersteren vollkommen unlöslich und damit für die Pflanze auch durchaus unschädlich sei. Verbrennungen der Blätter und Früchte sollten ausgeschlossen sein. Während zunächst auch von keiner Seite her Angaben über etwa wahrgenommene Beschädigungen durch die Bleiarjenatbrühe gemacht wurden, mehrten sich im Laufe der Zeit aber doch die Fälle, in denen Blattbeschädigungen wahrgenommen werden konnten. Übrigens berichtet schon Fernald (Gipsy moth 1896. 143), daß Bleiarjenatbrühen von 2,0—2,4 v. H. Stärke gelegentlich Verbrennungen der Pflanzenteile hervorgerufen haben. Um derartig starke Brühen handelt es sich aber bei den in letzter Zeit bekannt gewordenen Schädigungen nicht. Über die Ursachen der letzteren stellten Haywood und Mac Donnell (Bull. 131. Bur. Chem. 1910) Untersuchungen an. Nach den Genannten können die Beschädigungen des Laubes darauf beruhen, daß die Essigsäure nicht vollkommen ausgewaschen worden ist und daß sich Bleiarjenit in der Brühe befindet. Aus ihren Spritzversuchen geht weiter hervor, daß die Hinzugabe von Chlornatrium oder von Natriumkarbonat eine durchaus einwandfreie Bleiarjenatbrühe sofort in eine schadenbringende verwandelt und daß durch 1 kg Kalk auf 100 l Brühe derartige Nachteile behoben werden können.

Dem amerikanischen Beispiele folgend, hat der französische Weinbau von der Bleiarjenatbrühe weitgehenden Gebrauch gemacht. Gegen die fernere Verwendung von Arsen Salzen für diesen Zweck ist nun aber Einspruch namentlich von ärztlicher Seite erhoben und damit begründet worden, daß von den mit Arsenbrühen behandelten Trauben größere oder geringere Mengen Arsen in den Most und den Wein übergehen können. Die Stichhaltigkeit dieses Einwandes ist vielfach geprüft worden. So haben Moreau und Vinet (C. r. h. 150. 1910. 787) 1000 Stück Reben mit 100 l Brühe, welche 600 g Bleiarjenat enthielt, am 27. Mai sowie 6. Juni bespritzt und fanden hiernach am 14. September auf 10 Trauben 2,78 mg Blei vor, während im fertigen Weine, selbst bei Verspritzung der dreifachen Menge von Bleiarjenat keine Spur von Arsen nachgewiesen werden konnte. Durch einen zweiten Versuch ermittelten die nämlichen Forscher (C. r. h. Bd. 151. 1910. 1147), daß bei 1000 Trauben das Verhältnis des aufgespritzten Bleiarjenates zum haften gebliebenen betrug:

Aufgespritzt	g Arsen	Übrig bei Ernte g As
31. Mai	61,4	0,58 = 0,94 %
14. Juni	105,8	4,55 = 4,3 „
6. August	136,4	7,65 = 5,7 „

In der Hauptsache sind es die Beerenstiele, welche das Gift festhalten. Bei Bespritzungen, welche mit dem 14. Juni, d. h. also vor der Blüte, abgeschlossen, konnte bei der Ernte am 15. Oktober nur noch an den Stielen (0,62 g Bleiarjenat an 100 g Trauben) Arsen Salz nachgewiesen werden, von den Beeren war es vollkommen verschwunden. Nach der nämlichen Richtung hin stellte Heide (M. B. K. 1907. 147) Untersuchungen an und fand nach der üblichen Behandlung der Rebstöcke mit Bleiarjenatbrühe auf

	Metallisches Blei	Metallisches Arsen
	mg	mg
100 g ganze Trauben	0,74	0,26
100 g Beeren	0,35	0,16
100 g Rappen	1,07	0,71
100 g Blätter	47,7	16,4
100 ccm Wein	0,0006 g	0,0002 g
100 ccm Wein nach 1. Abftich	0,0002 g	0,0001 g

Necht erhebliche Mengen beider Stoffe enthielt auch der Hefetrub. Von Belang ist die Feststellung Heides, daß von 29 ungespritzten (!) Naturweinen 14 arsenhaltig waren und einer in 100 ccm sogar 0,05 mg As enthielt.

Verwendungsweise. Die Bleiarfenatbrühe eignet sich in erster Linie für alle diejenigen Insekten, welche auf Pflanzenteilen ihre Fraßtätigkeit ausüben. Hierzu gehören die Coleopteren nebst ihren Larven, die mit beißenden Mundwerkzeugen ausgestatteten Hymenopteren und sämtliche freilebenden Hymenopteren-asterraupen, die Raupen der Lepidopteren und die Orthopteren. In allen diesen Fällen wird die Brühe auf die zu schützenden, gewöhnlich grünen Pflanzenteile gespritzt. Daneben hat neuerdings das Bleiarfenat auch zu Giftködern gegen Fruchtfliegen Verwendung gefunden. Jungizide Eigenschaften sind bisher am Bleiarfenat nicht wahrgenommen worden.

Nachstehend einige Erfahrungen an wichtigeren Pflanzenschädigern.

Hartzell (Bull. 331. Geneva, N.-Y. 1910. 236) verwendete gezuckerte Bleiarfenatbrühen mit Erfolg gegen *Haltica chalybea*, *Marcodactylus subspinosus* (1200 g Bleiarfenat, 1 l Melasse, 100 l Wasser) und *Fidia viticida* (750 g Bleiarfenat, 1 l Melasse, 100 l Wasser). Der Rebensstecher (*Rhynchites betuleti*) wurde von Maisonneuve (R. V. Bd. 34. 1910. 151) durch eine zweimalige Bespritzung (24. Mai als sich die ersten Wickel zeigten und 10. Juni) mit recht gutem Erfolge bekämpft. Mit einem Zusatz von 750 g Bleiarfenat zu 100 l Kupferfalkbrühe, erste Bespritzung nach Bemerkbarwerden der Käfer, zweite eine Woche später, erzielte Johnson (Bull. 68. B. E. 1908. 61) gegenüber *Fidia viticida* an Weinstöcken.

Behandelt am 2. August 33,5 Eier pro Rebe,

unbehandelt „ 2. „ 352,4 „ „ „

Erdsflöhe (*Haltica* sp.) lassen sich nach J. B. Smith (Bull. 229. New Jersey 1910) von der süßen Kartoffel (*Ipomaea batatas*) fernhalten, wenn die jungen Pflanzen vor dem Aussetzen in eine Bleiarfenatbrühe von 1,2 : 100 l getaucht werden.

Verhältnismäßig widerstandsfähig ist der Coloradokäfer (*Leptinotarsa lineata*), weshalb bei seiner Bekämpfung Brühen von der doppelten Stärke zu verwenden sind. Macoun (Ver. Kanada Exper. Farm 1910) empfahl 600 bis 900 g auf 100 l oder eine Beigabe von Schweinfurter Grün zur Bleiarfenatbrühe nach der

Vorschrift (81):
 Bleiarfenat 450 g
 Schweinfurter Grün . . . 150 „
 Wasser 100 l

Gegen die Larven des Ulmenblattkäfers (*Galleruca luteola*) richtete Marlatt (I. L. 7. 123) eine Brühe aus 100—240 g Bleiarсенat, $\frac{1}{2}$ l Melasse und 100 l Wasser. Während die schwächste Mischung nur geringe Wirkungen zeigte, töteten die stärkeren Brühen innerhalb 5 Tagen 95 % des Schädigers. Die Larven sterben übrigens nicht plötzlich, sondern verhältnismäßig langsam. Zu einer Verpuppung pflegen sie aber keinesfalls zu kommen. Bei neueren Versuchen zur Bekämpfung des Ulmenblattkäfers hat Britton (Jahresber. 1907/1908 Connecticut 815) zu stärkeren Brühen, nämlich 750—1150 g Bleiarсенat zu 100 l Wasser gegriffen.

Die Raupen von Großschmetterlingen unterliegen gleichfalls nur Bleiarсенatbrühen von größerer Stärke. Während Kirkland (Bull. 20. D. E. 1899. 103) noch 250—300 g Bleiarсенat auf 100 l für ausreichend gegen *Clisiocampa* und *Orgyia* erklärte, empfiehlt Britton (Jahresbericht 1907/1908 Connecticut) 700—1200 g gegen *Liparis dispar* sowie 700 g gegen *Paleacrita vernata* und *Alsophila prometeria*, Gittenden (Bull. 66. B. E. 1909. 53) 500—700 g gegen *Prodenia eridania*. Aus den umfangreichen Versuchen, welche seinerzeit Fernald (Gipsy moth. 449) an *Liparis dispar* anstellte, geht hervor, daß die älteren Raupen größere Widerstandsfähigkeit gegenüber dem Gifte entwickeln. Bei 2000 g : 100 l starben die Raupen, welche bereits 5 Häutungen hinter sich hatten, innerhalb einer Woche, bei 800 g : 100 l ebenso bei 400 g : 100 l fanden einige Verpuppungen statt, gewöhnlich entwickelten sich die Puppen aber nicht weiter. Bei 240 g zu 100 l blieb unter 10 Raupen eine am Leben und der Tod der übrigen trat erst nach geraumer Zeit ein. Bei 120 g zu 100 l endlich wurde die Unwirksamkeit des Mittels offenkundig, denn ein erheblicher Teil der Raupen setzte seine Fraßtätigkeit fort und unterahm Häutungen.

Die durch Bleiarсенat vergifteten Raupen werfen die Haare ab und verfallen einer Entzündung.

Eine weite Verbreitung hat die Bleiarсенatbrühe in Frankreich zur Bekämpfung der Heu- und Sauerwürmer (*Conchylis*, *Eudemis*) sowie von *Pyrallis* gefunden. Gleichwohl verwirft Lüstner (Ber. G. 1909. 102) die Brühe für diesen Zweck und gibt einem Zusatz von Schweinsfurter Grün zur Kupferkalkbrühe den Vorzug. Über die Gefahren, welche mit dem Genuß von Wein aus arsenierten Trauben für die menschliche Gesundheit verbunden sein sollen, wurde an anderer Stelle (S. 179. 195) Mitteilung gemacht. Um den erhobenen Bedenken unter allen Umständen gerecht zu werden, wird neuerdings die letzte Sommerbehandlung mit Bleiarсенat durch eine Beprißung mit Nikotinbrühe ersetzt. Moreau und Binet (C. r. h. 151. 1068) erzielten bei zwei Frühjahrsbeprißungen mit Bleiarсенat und einmaliger Sommerbehandlung mit Nikotinbrühe 92,1 % tote Räupchen.

Auch gegen die Apfelwickleraupe, *Carpocapsa pomonella*, ist die Bleiarсенatbrühe verwendet worden. Vorläufig hat sie aber das bisher für die *Carpocapsa*-Bekämpfung bevorzugte Schweinsfurter Grün noch nicht zu verdrängen vermocht. Allem Anscheine nach steht dem die erheblich langsamere Wirkung des Bleiarсенates zusammen mit dem Umstande entgegen, daß die Nahrungsaufnahme des jungen Räupchens außerhalb des Apfels nur eine sehr geringe ist.

Die günstigsten Erfolge gegen *Carpocapsa* erzielte Garman (Bull. 133. Verj. Kentucky) bei Bespritzungen nach Blütenfall. Er erhielt:

	Wurmige Äpfel	
	a	b
In die volle Blüte gespritzt	2,53 %	8,26 %
Unmittelbar nach Blütenfall gespritzt . .	0,60 „	2,75 „

Als geeignete Objekte für die Behandlung mit Bleiarfenatbrühe würden noch in Frage kommen Schnecken, Larven des Mäskäfers (*Silpha*), Ästerrauen der Tenthredinen (*Eriocampoides*) auf Obstbäumen, die Larven der Heuschrecken und wahrscheinlich auch noch Insekten mit leckenden Mundwerkzeugen. So hat Malli (Agr. Journ. Cape Good Hope. 34. 1909. 620) gegen die Fruchtfliege (*Ceratitis capitata*) das Bleiarfenat als Giftföder angewendet.

Vorschrift (82):	Bleiarfenat	600 g
	Billiger brauner Zucker . .	7,2 kg
	Wasser	100 l

Das Mittel ist derart auf die Blätter der gefährdeten Bäume zu spritzen, daß nur ganz geringe Mengen der Rörderflüssigkeit auf dieselben gelangen. Mit den Bespritzungen muß begonnen werden, wenn die Früchte etwa $\frac{1}{4}$ ihrer endgültigen Größe erlangt haben. Von da ab ist in Pausen von 10 Tagen fortzufahren. Nach Anwendung des Mittels verminderte sich die Zahl der Eiblagen auf den Früchten ganz wesentlich.

Ergänzung der Bleiarfenatbrühe.

An und für sich besitzt die Brühe von Bleiarfenat keine fungiziden Eigenschaften, was unter Umständen als Nachteil empfunden werden kann. Durch die nachstehende Mischung suchte Dger (R. V. Bd. 31. 1909. 405) diesen bedingten Übelstand zu beseitigen.

Vorschrift (83):	Natriumarsenat	500 g
	Bleiacetat	1400 „
	Zucker	750 „
	Kupferoxydchlorür	250 „
	Eisenoxyd	100 „
	Wasser	100 l

Ob er mit diesem Vorschlage Anklang finden wird, ist aber doch recht zweifelhaft, denn seine Vorschrift zeichnet sich nicht gerade durch Einfachheit aus. Dem Eisenoxyd fällt lediglich die Aufgabe zu, der Mischung eine auffällige rote Färbung zu verleihen.

Die Arsenverbindungen des Kupfers.

Sämtliche Verbindungen des Kupfers mit dem Arsen zeichnen sich durch einen hohen Grad von Giftigkeit aus, weshalb sie für pflanzentherapeutische Zwecke gern verwendet werden. Unter den zahlreichen Mitteln dieser Art haben sich besonders zwei eine führende Stellung erobert, das Kupferarsenit und das Schweinfurter Grün, während andere, wie die in den Vereinigten Staaten als

Paragrün, Graues Arsenoid, Grünes Arsenoid, Lorbeergrün bezeichneten Stoffe nur lokale Bedeutung besitzen und auch diese in absehbarer Zeit jedenfalls verlieren werden, da die großen Mengen freier arseniger Säure und die sie zu einem Nebenprodukt von wechselndem Gehalte stempelnde Zusammenziehung zu gewichtigen Nachteilen sind, um ihnen eine Zukunft zu sichern.

Kupferarsenit, $\text{Cu}_3\text{As}_2\text{O}_6$.

Das arsenigsaure Kupferoxyd, auch Scheele'sches Grün genannt, ist seit dem Jahre 1875 als pflanzenpathologisches Bekämpfungsmittel auf Veranlassung von Riley im Gebrauch (24. Jahressb. Massachusetts 180). Gewonnen wird es durch Fällung einer Kupfervitriollösung mit arsenigsaurem Natron. Es stellt ein lebhaft grünes, in Wasser sehr schwer, in Ammoniakflüssigkeit leicht mit tiefblauer Farbe lösliches Pulver dar, welches in chemisch reinem Zustande der Zusammenziehung $\text{Cu}_3\text{As}_2\text{O}_6$ bezw. CuHAsO_3 entspricht und alsdann 54,6% CuO und 45,4% As_2O_3 bezw. 47,1% CuO und 52,9% As_2O_3 enthält. Kupferarsenit sinkt wesentlich langsamer zu Boden wie Schweinfurter Grün, andererseits ist es etwas stärker löslich in Wasser wie letzteres und auch wie Bleiarsenat, dessen Schwebekraft eine höhere wie die des Scheele'schen Grünes ist. Das Mittel wurde seinerzeit angelegentlich von Marlatt (Bull. 2. D. E. 1895. 25, I. L. 7. 408), der es seines geringen Preises und der wesentlich höheren, auf der großen Feinheit des Pulvers beruhenden Schwebekraft halber dem Schweinfurter Grün vorzieht, empfohlen. Auf die Pflanze wirken beide in fast ganz gleicher Weise ein (Marlatt, Bull. 6. D. E. 1896. 30). Reines Kupferarsenit muß sich in einem Überschuß von Ammoniak ohne Rückstand lösen. 1 kg *Cuprum arsenicosum* kostet (E. Merck, Preisliste 1913) 2,90 M.

Brühen von arsenigsaurem Kupfer hat Marlatt (D. E. 1896. Bull. 6. 32) gegen Liparis-Raupen in Anwendung gebracht. Bei 75 g zu 100 l wurden nur 71% der Raupen vernichtet, bei 120 g zu 100 l gingen sie aber sämtlich zugrunde. Ein nicht genannter Verfasser (J. B. A. 13. 1491) hat den Versuch unternommen, die in jüngster Zeit unter den Lärchenbeständen Englands großen Schaden anrichtende *Nematus erichsoni* durch eine mit etwas Mehl versetzte Kupferarsenitbrühe zu vernichten. Es gelang ihm, das Insekt erheblich zu vermindern. Lodeman (*The Spraying of plants* 1896. 121) gibt an, daß das Mittel gegen *Carpocapsa pomonella* weniger gut wirkt als das Schweinfurter Grün. Gleichzeitig macht er die Bemerkung, daß das Kupferarsenit bessere fungizide Eigenschaften als irgend eine andere Verbindung des Arsens mit dem Kupfer besitze.

Empfehlenswert erscheint die Beigabe einer geringen Menge Kalk zur Brühe von Scheele's Grün, weil dadurch etwa in Lösung gehende As_2O_3 gebunden wird.

Ergänzungen der Kupferarsenitbrühe.

Um der Brühe von Kupferarsenit eine gesicherte fungizide Wirkung zu verleihen, hat Gaillot (Bull. de l'assoc. des chimistes etc. 1895/96. S. 714) die folgende Mischung in Vorschlag gebracht:

Vorschrift (84): Weißer Arsenit	100 g
Soda	100 "
Kupfervitriol	1 kg
Frischer gutgebrannter Kalk	1 "
Melasse	2 "

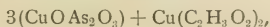
Herstellung: Arsenit und Soda in 1 l kochendem Wasser auflösen, mit dem Kupfervitriol ebenso verfahren und dasselbe unter beständigem Rühren in die erstgenannte Lösung schütten; Kalk ablöschen, auf 10 l Kalkmilch bringen, der vorstehenden Brühe unter fortwährendem Umrühren zusetzen. Es muß hierbei ein bläulichgrüner Niederschlag entstehen. Schließlich noch die mit heißem Wasser auf 2 l verdünnte Melasse hinzufügen.

Verwendung: Vor dem Gebrauche ist die langsam absetzende Brühe mit weiteren 85 l Wasser auf 100 l zu verdünnen.

Das Kupferacetatarсенit (Schweinfurter Grün).

Das Schweinfurter Grün, in Frankreich und den Vereinigten Staaten gewöhnlich Pariser Grün bezeichnet, ist eines der am meisten verwendeten insektiziden Magengifte. Seine Verwendung für pflanzenpathologische Zwecke hat zum ersten Male im Jahre 1868 in den Vereinigten Staaten gegen den Kartoffelfäher stattgefunden (Americ. Entomol. 1. 1869, 219). Marlatt (Bull. 6. D. E. 1896, 25) bezifferte im Jahre 1895 den amerikanischen Verbrauch auf 2400 t. Namentlich die Obstbauer der Vereinigten Staaten bedienen sich des Giftes in ausgedehntestem Maße. Der Grund, weshalb das Mittel einen solchen Anklang gefunden hat, ist in der Einfachheit der Herstellung einer Brühe von Schweinfurter Grün und sodann in der prompten Wirkung desselben zu suchen. Üble Eigenschaften sind der verhältnismäßig hohe Preis, die starke Neigung zum Absetzen und die Abgabe nicht unerheblicher Mengen von As_2O_3 an das Brühenwasser. Letzgenannter Übelstand kann durch Beigabe von Kalkmilch ziemlich vollkommen beseitigt werden. Naturgemäß wird aber dadurch der Vorteil der einfachen Zubereitungsweise etwas beeinträchtigt. Es ist versucht worden, das rasche Absetzen des Schweinfurter Grünes durch Zusatz von Mehl, Glycerin, Melasse usw. zu verhindern. Der gewünschte Erfolg tritt jedoch erst bei starken Beigaben ein und ist dann mit einer erheblichen Verteuerung verbunden. Am besten eignet sich für diesen Zweck noch die Kupferkalkbrühe, sofern zugleich mit dem schädlichen Insekt auch eine Bekämpfung von parasitären Pilzen verbunden werden kann. Die vorbenannten üblen Eigenschaften haben die Folge gehabt, daß in neuerer Zeit die Anwendung von Schweinfurter Grün etwas zurückgegangen ist. Als Ersatzmittel hat das Bleiarсенat Aufnahme gefunden.

Das Schweinfurter Grün ist ein Doppelsalz des Kupfers von einer je nach der Zubereitungsweise etwas abweichenden Zusammenfügung. Sehr häufig sieht es die Formel:



bildet also eine Vereinigung von 3 Teilen Kupfermetaarsenit mit 1 Teil Kupferacetat. Im chemischreinen Zustande besteht diese aus 82% Kupferarsenit und 18% Kupferacetat mit

As_2O_3	58,64%
CuO	31,30 "
$\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$	10,06 "

Eine derartige Reinheit erreicht die Handelsware Schweinfurter Grün aber wohl niemals. Selbst Erzeugnisse, welche frei von absichtlichen Verfälschungen sind, pflegen je nach der Herstellungsweise noch etwas freie arsenige Säure, schwefelsaures Natrium oder Essigsäure zu enthalten und infolgedessen in ihrer Zusammensetzung zu schwanken. Bei der Untersuchung von 44 Proben Schweinfurter Grün fand Sylke (Bull. 222. Geneva, N.=Y.)

As_2O_3	55,39—64,40%	57,10%	im Mittel
As_2O_3 wasserlöslich	0,61—1,35 "	1,01 "	" " "
CuO	27,03—30,79 "	29,41 "	" " "
$\text{Cu}_3(\text{AsO}_3)_2$	50,63—57,60 "	55,10 "	" " "

Gößmann (Bull. 81. Massachusetts 1902. 7)) ermittelte

CuO	28,00—30,80%
As_2O_3	58,52—61,15 "
Feuchtigkeit	0,39—0,86 "

Die Herstellung des Schweinfurter Grüns kann erfolgen erstens durch Kochen einer Lösung von essigsaurem Kupferoxyd (*Cuprum subaceticum* = *aerugo viridis*) und arseniger Säure, zweitens durch Mischung der Lösungen von Natriumarsenit und Kupfervitriol und nachträglichem Zusatz von Essigsäure. Gewöhnlich wird das gewonnene Kupferacetatarсенit ausgewaschen und getrocknet. Bei dem Trocknungsprozeß verliert das Schweinfurter Grün aber viel von seiner Feinkörnigkeit und sollte, sofern es zur Verwendung für pflanzenpathologische Zwecke bestimmt ist, deshalb erst einer nochmaligen Mahlung unterworfen werden. Diese ganze Umständlichkeit würde sich dadurch umgehen lassen, daß das Schweinfurter Grün nicht getrocknet, sondern nur tunlichst weit vom Wasser befreit und dann mit Dextrin oder Stärkekleister zu einer dickbreitigen Masse verarbeitet, geschützt vor weiterem Wasserverlust, aufbewahrt würde. Das getrocknete Kupferacetatarсенit ist von geringerer Feinheit, als das frischgefällte. Vom Feinheitsgrade hängt aber, wie oben gezeigt wurde, das raschere oder langsamere Zubodenfallen des Mittels in der Brühe ab.

Wesentliche Anforderungen, welche das Schweinfurter Grün erfüllen muß, sind 1. hinlängliche Feinheit, 2. hinlängliche Reinheit und 3. tunlichst geringer Gehalt an freier arseniger Säure.

Prüfung des Feinheitsgrades.

Hierfür könnte das Sulfurimeter herangezogen werden. Bisher ist sie vorwiegend mit Hilfe des Mikroskopes erfolgt (Colby, Bull. 151. Kalifornien). Shaw und Fulton (Bull. 49. Oregon) fordern von einem guten Schweinfurter Grün, daß es unter dem Mikroskop gleichmäßig runde Körner von 0,1—0,2 mm Durchmesser

zeigt. Von der Tatsache ausgehend, daß das Schweinfurter Grün um so mehr As_2O_3 an das Wasser abgibt, je feiner seine Körnung ist, könnte auch folgendes Ermittlungsverfahren eingeschlagen werden. Ein Teil des zu prüfenden Schweinfurter Grüns wird mit 1000 Teilen kohlenstoffsaurem Wasser 10 Tage lang ausgezogen und alsdann in einem Bruchteile des Filtrates die arjenige Säure nach einer der bekannten Methoden bestimmt. Je höher die gefundene Menge As_2O_3 ist, je feinere Beschaffenheit besitzt das Muster. Bezüglich der Reinheit und der zulässigen Menge freier Arseniksäure sind in den Vereinigten Staaten mehrfach gesetzliche Verordnungen erlassen worden, welche ziemlich übereinstimmend fordern, daß das für pflanzenpathologische Zwecke in den Handel gelangende Schweinfurter Grün mindestens 50% an Kupfer gebundene arjenige Säure enthalten muß und nicht mehr als 3,5% wasserlösliche As_2O_3 enthalten darf. Diese Anforderungen reichen indessen nicht vollkommen aus, es ist vielmehr auch noch eine Festlegung des Verhältnisses von As_2O_3 : CuO erforderlich. Dasselbe hat etwa 58 : 30 rund 100 : 50 zu betragen.

Reinheitsprüfung.

Neben minderhaltigem kommt auch regelrecht verfälschtes Schweinfurter Grün in den Handel. Die üblichen Verfälschungsmittel sind Gips, Kreide, Schwefelspat, Preußisch Blau. Bei nachlässiger Herstellung kann auch das wertlose schwefelsaure Natrium zugegen sein.

Für die Prüfung des Schweinfurter Grüns auf seine Reinheit stehen folgende Verfahren zur Verfügung:

1. Die Gleitprobe auf Glas. Man läßt eine kleine Probe des zu prüfenden Materials über eine schräggestellte Glasscheibe gleiten und vergleicht den am Glase haften bleibenden Belag mit dem, welcher eine als rein bekannte Probe unter den gleichen Umständen hinterläßt. Ein hellerer Ton des Belages sowie ungleichmäßige Beschaffenheit desselben deuten einen Gips-, Kreide- usw. Zusatz an wobei aber berücksichtigt werden muß, daß sehr fein gepulvertes Grün, auch wenn es vollkommen rein ist, eine etwas bleichere Färbung aufweist als das grobpulverige Material.

2. Die mikroskopische Untersuchung bei auffallendem und durchfallendem Licht. Reines Schweinfurter Grün besteht aus gleichmäßig großen Kugeln. Kristallinische oder unregelmäßig zerfetzte Bestandteile zeigen Beimengungen fremder Körper an.

3. Die Ammoniakprobe. Am einfachsten und sichersten werden verdächtige Proben auf Gips- usw. Verwerk erkannt durch Lösung von 1 g Grün in etwa 25 ccm Ammoniak. Bleibt hierbei in der entstehenden tiefblauen Flüssigkeit ein Teil des Pulvers ungelöst am Boden zurück, so liegt eine Verfälschung vor, deren Umfang sich aus der Menge des Bodensatzes einigermaßen abschätzen läßt. Im übrigen ist völlige Lösung der Probe noch kein endgültiger Beweis dafür, daß dieselbe aus reinem Kupferarsenitacetat besteht.

4. Die quantitative Arsenbestimmung. 2 g Schweinfurter Grün werden einige Minuten lang in 100 ccm Wasser und 2 g Natriumhydroxyd gekocht. Nach Abkühlung auf Zimmertemperatur wird zu 250 ccm verdünnt und filtriert.

50 ccm des Filtrates = 0,4 g der Probe, werden bis auf etwa 25 ccm eingedampft, mit 25 ccm starker Salzsäure und 3 g Natriumjodid versetzt. Nach 10 Minuten langem Stehen wird diese Flüssigkeit allmählich mit Wasser verdünnt und danach soviel verdünnte Natriumthiojodatlösung hinzugefügt, bis die rote Farbe der Lösung verschwindet. Hierauf wird letztere mit trockenem Natriumkarbonat neutralisiert und mit etwas Natriumkarbonatlösung versetzt. Schließlich ist mit Jodlösung zu titrieren. 1 ccm davon entspricht 0,005 g As_2O_3 . Die Vervielfachung der verbrauchten Kubikzentimeter Jodlösung mit 1,25 gibt den Gehalt der untersuchten Probe Schweinfurter Grün an arseniger Säure in Prozent an.

5. Quantitative Bestimmung der wasserlöslichen Arsenigsäure. 1 g Schweinfurter Grün ist mit 1000 ccm destilliertem Wasser 24 Stunden lang unter wiederholtem Schütteln auszulaugen, davon sind 200 ccm mit Natriumbikarbonat alkalisch zu machen und alsdann mit Jod unter Anwendung von Stärkekleister als Indikator auf arsenige Säure zu titrieren.

6. Quantitative Bestimmung des CuO . Der Filterniederschlag von Nr. 4 ist mit heißem Wasser gut auszuwaschen, in heißer Salzsäure zu lösen und zu 250 ccm zu ergänzen. Hiervon werden 50 ccm mit kohlensaurem Natron alkalisch und dann mit Essigsäure wieder ganz sauer gemacht. Sodann ist eine etwa dem Zehnfachen des vermutlichen Kupfergewichtes entsprechende Menge Jodkalium hinzuzusetzen und mit $\frac{1}{10}$ Normallösung Natriumhyposulfit zu titrieren. Der als Indikator dienende Stärkekleister darf erst hinzugefügt werden, nachdem der größte Teil des Jodes umgesetzt ist.

Die letztgenannten drei Prüfungsverfahren sind in den Vereinigten Staaten von der Regierung vorgeschrieben worden. Für die Bestimmung der gesamten Arsenigsäure können auch andere Verfahren gewählt werden.

Beschädigungen der Pflanzen.

Das Verhalten des Schweinfurter Grüns zur Pflanze läßt mancherlei Wünsche offen, denn es treten bei seiner Anwendung nicht selten Beschädigungen der Blätter und Früchte ein. Haywood (Bull. 37. D. E. 51) hat die Anlässe, welche diese unliebsamen Erscheinungen herbeiführen, näher untersucht, und kommt zu dem Ergebnis, daß als Ursache derselben anzusehen ist 1. die in der Brühe vorhandene freie arsenige Säure, 2. die Bildung von freier As_2O_3 unter dem Einflusse der in der Luft bzw. im Regen enthaltenen Kohlenäure, 3. schlechte Zubereitung der Brühe, 4. die sehr feine Mahlung. Ein Eintritt von Arsen in die Blattgewebe findet nicht statt. Kartoffelpflanzen, welche mit dem Gifte besprengt worden waren, enthielten keine erkennbaren Mengen von Arsen. Auch Bailey (Bull. 18 der Cornell-Universität Ithaka, N.-Y.) fand kein Arsen in den Geweben von Pfirsichblättern, welche an den Folgen einer Behandlung mit Schweinfurter Grün zugrunde gegangen waren. Ebenso wenig konnte Fernald (Gipsy moth 1896. 141) bei Blattverbrennungen arsenige Säure in den Blattgeweben nachweisen. Hiermit in Widerspruch steht allerdings eine Mitteilung von Gillette (Bull. 2. Vers. Iowa. 30), welcher 48 Stunden nach einer Be-

sprennung mit Arsenlösung in den Geweben des betreffenden Pflanzenkörpers Arsen wahrgenommen haben will.

Die Notwendigkeit, Blattverbrennungen durch die Brühe von Schweinfurter Grün zu verhüten, hat zu der Gepflogenheit geführt, der Brühe eine geringe Menge Kalk hinzuzufügen, um hierdurch die Bildung von schwerlöslichem Kalkarsenit zu veranlassen.

Vintner (1. Jahresber. über schädl. u. nützl. Insekten des Staates New-York 1882. 26) hat Untersuchungen angestellt, ob eine innerliche Einwirkung des Arsens auf die Pflanze stattfindet. Er fand, daß die Pflanze aus dem Boden Arsen nicht aufnimmt und daß eine Hemmung des Wachstums erst dann eintritt, wenn auf den Ar 10 kg Schweinfurter Grün verabfolgt werden.

Verwendungsweise des Schweinfurter Grüns.

Das Schweinfurter Grün wirkt langsamer wie Arsenik und Londoner Purpur. Bei weitem am häufigsten wird das Schweinfurter Grün als Brühe, daneben aber auch noch in der Pulverform und als Rödergift verwendet.

Den Brühen liegt gewöhnlich zugrunde

Vorschrift (85):	Schweinfurter Grün.	100—200 g
	Fettkalk	250—500 „
	Wasser	100 l

Herstellung: Das Grün in einem Gefäß von 2—3 l Inhalt zunächst mit wenig Wasser zu einem steifen Brei verrühren, Fettkalk in dem Reste des Wassers verteilen, den Brei von Schweinfurter Grün allmählich mit Kaltwasser bis auf etwa 2 l verdünnen und schließlich in das übrige Kaltwasser unter Umrühren einschütten. Schweinfurter Grün-Brühe muß jeden Tag frisch bereitet, ein etwa vorhandener vortägiger Rest aber weggeschüttet werden, da beim Stehen der Brühe immer neue Mengen As_2O_3 in Lösung gehen. Alte Brühe schließt somit ein hohes Maß von Schädigungsgefahren für die zu behandelnden Pflanzen ein.

Verwendung: Bei der Verwendung der Brühe sind zwei Forderungen streng zu erfüllen: 1. Die Brühe muß während der Sprüharbeit beständig in Bewegung gehalten werden, damit ihre Zusammensetzung in allen Teilen immer die gleiche bleibt und sich nicht etwa ein gehaltreicherer Niederschlag am Boden bildet. 2. Die Pflanzenteile dürfen nur ganz leicht benetzt werden.

Bailey (Bull. 18. Berj. Cornell-Universität) stellte die wichtige Tatsache fest, daß die Brühe bei feiner Verteilung weniger Verletzungen der Blätter verursacht als bei mässiger Besprennung. Außerdem sind ausgewachsene Blätter und hartgewordene Triebe empfindlicher gegen die Brühe als jugendliche, noch im lebhaften Wachstum befindliche Pflanzenteile. Nach Whitehead (J. A. S.) sind unschädlich für Apfelbäume 40 g, für Birnbäume und Haselsträucher 45 g, für Pflaumenbäume und Johannisbeeren 60 g Schweinfurter Grün auf je 100 l Wasser. Am empfindlichsten haben sich die Pfirsichbäume erwiesen.

Als Insektizid.

Die Zahl der Insekten, welche mit Hilfe des Schweinfurter Grüns vernichtet werden können, ist eine sehr große, denn sie umfaßt alle mit leckenden, fressenden und schneidenden Mundwerkzeugen versehene Formen der Niedertierwelt. Nachstehend einige der wichtigeren.

Für *Anthonomus signatus* Say (Stachelbeerstecher) schreibt Chittenden (I. L. 7. 21) 3 Bespritzungen mit 70 g Grün auf 100 l Wasser vor und zwar 2—3 Tage vor, 2—3 Tage nach der Blüte und 1 Woche später. Also z. B. 24. 25. April erste Bespritzung, 27. April Beginn der Blüte, 29./30. April zweite Bespritzung, 5. Mai dritte Bespritzung. Eine vierte Bespritzung ist nur nötig, wenn in der Zwischenzeit viel Regen fällt.

Anthonomus grandis, der mexikanische Bollwurm. Gegen diesen ist nach Howard (I. L. 7. 305) eine Brühe von 70 g Grün zu 100 l Wasser beim Blütenfall der Baumwollstaude zu benutzen.

Conotrachelus nenuphar Herbst (Pflaumenrüssler). Erste Bespritzung mit einer 1‰-Brühe unmittelbar nach dem Aufbrechen der Blattknospen, aber noch vor der Blüte, die zweite sofort nach dem Abblühen, die dritte 8—10 Tage später als die zweite.

Gegen *Leptinotarsa 10-lineata* Say (Kartoffelfäher) und *Fidia viticida* Walsh werden 120 g auf 100 l Wasser vorgegeschrieben. In neuerer Zeit gelangen aber meist größere Mengen zur Verwendung. So empfiehlt Britton (Jahresber. 1907/1908. Connecticut 815) gegen *Galerucella luteola* ein Gemisch von 250 g Grün und 750 g frischgebrannten Kalk auf 100 l Wasser.

Wohl in den weitaus meisten Fällen ist die Schweinfurter Grün-Brühe gegen die Schäden der Apfelwicklerraupen (*Carpocapsa pomonella*) gerichtet worden. Bei der Bekämpfung des Apfelwicklers liefert die Bespritzung unmittelbar nach dem Blütenfall bessere Ergebnisse wie das Spritzen in die Blüte. Garman (Bull. 134. Ver. Kentucky 1908) erhielt:

In die volle Blüte gespritzt . .	19,58 %	4,49 %	wurmige Äpfel
Nach Blütenfall gespritzt . . .	2,53 „	0,38 „	„ „

Über die zweckmäßigste Verwendungsart der Brühe gegen *Carpocapsa* wurde weiter oben S. 180 Mitteilung gemacht.

Den vielen Erfolgen, welche die Brühe von Schweinfurter Grün zu verzeichnen hat, stehen auch einige Mißerfolge gegenüber. Namentlich hat sie in den im Staate Massachusetts geführten Kämpfen gegen *Liparis dispar* insofern verjagt, als sie sich erst in einer Stärke gegen ältere Raupen wirksam erwies, welche dem Laube bereits schädlich wird (Fernald, Bull. 2. D. E. 1895. 61. Gipsy moth 473). Es bleibt hierbei aber fraglich, ob nicht die neuen Marken Schweinfurter Grün so wesentlich weniger freie Arsensäure enthalten, daß auch gegen die offenbar ziemlich widerstandsfähige Schwammspinnerraupe höhere Mengen von Schweinfurter Grün ohne Nachteil für die Blätter verwendet werden können.

Mit einer Brühe von 133 g Grün auf 100 l Wasser hatte Sajo (Z. f. Pfl. 1893. 137) bei *Lema melanopa* L. Mißerfolge zu verzeichnen, welche angesichts

der sonst bei Blattkäfern mit dem Mittel erzielten guten Wirkungen einigermaßen befremden. Wahrscheinlich hat die Brühe an den aufrechtstehenden und dazu noch glatten Getreideblättern trotz der Beigabe von 3,5 l Mehl auf 100 l Brühe gar nicht gehaftet.

In Pulverform gelangt das Schweinfurter Grün weniger oft zur Verwendung. Von *Aletia xyli*, *Heliothis armigera*, *Anthonomus grandis*, Nacktschnecken usw. befallene Baumwollstauden werden in der Weise überpudert, daß zwischen denselben Maultiere hindurchgetrieben werden, welche quer über dem Rücken eine Stange und an deren Enden einen Sack mit dem Mittel tragen. Die Bewegung der Tiere soll zur Erzielung der gewünschten Überstäubung hinreichen. Für Gartengemüse wird am besten der Blasebalg mit langer Abführungsrohre und eines der beiden folgenden Pulver verwendet:

Vorschrift (86a): Schweinfurter Grün 1 kg
Mehl 100 „

Vorschrift (86b): Schweinfurter Grün 1 kg
Kalkmehl 100 „

Die beiden Bestandteile müssen sehr gut gemischt sein und dürfen nur dann auf die Pflanzen gebracht werden, wenn letztere vom Tau oder Regen leicht angefeuchtet sind. Die Bepulverungen rufen verhältnismäßig leicht Pflanzenbeschädigungen hervor, deshalb suchte Lüstner (Ber. G. 1909. 102) die nachteiligen Einwirkungen dadurch zu beseitigen, daß er das Arsenalz mit dem Kalk und wenig Wasser zu einem dünnen Brei vermischte, das überstehende Wasser vom Bodensaß trennte und den letzteren, nachdem er vollkommen abgetrocknet war, pulverte. Eine derartig zubereitete Mischung ruft keine Blattverbrennungen mehr hervor.

Als Ködergift wird das Schweinfurter Grün vollkommen wie der weiße Arsenik (s. diesen S. 181) also namentlich gegen bodenbewohnende Insekten und Heuschrecken verwendet. Ein Köder gegen Erdraupen wird von Morgan (Circ. 123. B. E. 1910) in folgender Weise zubereitet:

Vorschrift (87): Schweinfurter Grün 1 kg
Kleie 50—75 „
Melasse 2—3 l
Wasser nach Bedarf

Herstellung: Kleie und Schweinfurter Grün trocken mischen (behandelschute Hände!), 2—3 l Melasse in 50 l Wasser lösen und von diesem Zuckerwasser der Kleie soviel hinzusetzen, als notwendig ist zur Formung eines steifen Breies. Letzteren in erbsengroße Stücke zerteilen. Geschützt vor Verdunstung aufzubewahren.

Verwendung: Die Köderbröckchen am Fuße der gefährdeten Pflanzen gegen Abend austreuen.

Morgan schütete auf diese Weise junge Tabakspflanzen in den Saatbeten, sowie die ins freie Land versetzten Tabakstauden gegen den Fraß von *Peridroma margaritosa* u. a. Durch das nämliche Verfahren lassen sich die verschiedenen Agrotis-Arten von Möhren, Zwiebeln, Rüben, Mais, Erbsen fernhalten.

Als Vernichtungsmittel für die aus den Drahtwürmern (Glateriden) hervorgehenden Käfer benutzte Comstock (Bull. 3. Ver. Cornell-Universität) kleine Bündelchen von Rotklee oder Luzerne, welche mit einer 10prozent. Brühe von Schweinfurter Grün benetzt worden waren.

Eine dritte Form von Rödern hat Criddle (Ver. Canada. Experim. Farm. 1903. 163) besonders zur Vertilgung von Heuschrecken (*Melanoplus atlantis*, *M. packardi*, *M. bivittatus*, *M. spretus*) in Canada verwendet. Der Röder setzt sich zusammen nach der

Vorschrift (88): Schweinfurter Grün 1 kg
 Frischer Pferde Dung 100 „
 Kochsalz 2 „

Herstellung: Kochsalz in wenig Wasser lösen und dem trockenen Gemisch des Düngers mit dem Schweinfurter Grün hinzusetzen, das Ganze in kleine Klümpchen verteilen.

Verwendung: Die Röderbrocken bei heißem Wetter in den Morgenstunden an den von den Heuschrecken gefährdeten Grasplätzen ausstreuen. Feuchter Röder wird bevorzugt. Bei Temperaturen unter 10° C. und bei Regenwetter findet Heuschreckenfraß nicht statt. Das Ausstreuen großer Klumpen ist nicht nur zwecklos, sondern unter Umständen auch von Gefahren für das Weidevieh begleitet.

Als Fungizid.

In verschiedenen Fällen sind an der Brühe von Schweinfurter Grün auch fungizide Leistungen wahrgenommen worden. So wird von Goff (Bull. 3. D. V. P. 31) berichtet, daß eine aus 60 g Schweinfurter Grün, Kalk und 100 l Wasser bestehende Brühe das Auftreten von Apfelschorf (*Venturia inaequalis*; *Fusicladium dendriticum*) besser als alle sonstigen Fungizide, Kupferkalkbrühe eingeschlossen, verhinderte. Es wurden geerntet:

	Fr ü c h t e			
	1. Güte	2. Güte	3. Güte	wurmige
Von unbehandelten Bäumen	30,05 %	67,55 %	2,40 %	6,77 %
4malige Bespritzung	53,94 „	45,09 „	0,97 „	0,86 „

Ergänzungen des Schweinfurter Grüns.

Die Brühe von Schweinfurter Grün wird vorwiegend durch fungizide, gelegentlich aber auch noch durch Mischungen ergänzt, welche zur Erhöhung der infekiziden Wirkung dienen sollen.

Unter den Fungiziden eignet sich keines besser wie die Kupferkalkbrühe zur Vermischung mit dem Schweinfurter Grün, da der überschüssige Kalk der ersteren die aus dem letzteren freiwerdende arsenige Säure bindet und dergestalt ein völlig einwandfreies Spritzmittel hergestellt wird. Mit ammoniakalischen Fungiziden, wie ammoniakalisches Kupferkarbonat, ammoniakalische Kupfervitriollösung usw. darf das Schweinfurter Grün nicht vermischt werden. Mit einer Schweinfurter Grün enthaltenden Kupferkalkbrühe gelang es Galloway gleichzeitig den Coloradokäfer (*Leptinotarsa 10-lineata*) und den Kartoffelpilz (*Phytophthora*

infestans) zu bekämpfen. Weitere Verwendungsmöglichkeiten sind z. B. Apfelchorf und Apfelwidler.

Steigerungen der insektiziden Wirkung hat Coquillett (Bull. 30. D. E.) durch Zusatz von Seifen zu erzielen versucht. Namentlich die Verbreitungsfähigkeit der Brühe auf dem Pflanzenteil gewinnt durch derartige Beigaben, gleichzeitig besteht aber die Gefahr, daß die Alkalien der Seife arsenige Säure lösen und dadurch zum Anlaß von Pflanzenbeschädigungen werden. Eine Ergänzung durch Harzseifenbrühe hat nach Coquillett sehr günstige Ergebnisse gegen *Carpocapsa pomonella* und *Eriocampa cerasi* Peck. geliefert. Weiter empfahl er den Zusatz von 2,5 kg Hammeltalgseife auf 100 l Brühe. Beide Zusätze halten auch das Niedersinken des Schweinfurter Grüns in der Flüssigkeit etwas auf. Gleichwohl erscheint es ratsamer, von derartigen Hilfsmitteln keinen Gebrauch zu machen.

Die trockene Mischung von Schweinfurter Grün mit Ammoniumsalzen gibt in Wasser eine vollkommene Auflösung. Ein derartiges Mittel wird von der Chemischen Fabrik W. m. b. H. Schweinfurt unter der Bezeichnung Phytolal hergestellt. Naturgemäß haftet diesem Mittel nicht der Nachteil des Spritzenverstopfens an. Auf der anderen Seite besitzt es nur schwache Klebekraft. Beobachtungen über das Verhalten zur Pflanze liegen noch nicht vor.

In den Vereinigten Staaten wird neuerdings unter dem Handelsnamen „Paragrün“ als Ersatzmittel für das Schweinfurter Grün ein Erzeugnis angepriesen, welches nach einer Analyse von Colby (a. a. O.) wie dieses Kupfer, arsenige Säure und Essigsäure in folgenden Mengen enthält:

Kupferoxyd (CuO)	23,46 %
Arsenige Säure (As ₂ O ₃), gebundene . . .	17,52 „
„ „ „ freie	23,08 „
Essigsäure	6,72 „
Gips	19,31 „
Schwefelhaures Natrium	2,26 „
Chlornatrium	0,25 „
Eisenperoxyd	0,20 „
Feuchtigkeit	0,20 „

Infolge seines hohen Gehaltes an freier arseniger Säure eignet sich das Paragrün nicht ohne weiteres als Insektizid; es müssen ihm erst durch Zusatz von Kalk die blattschädigenden Eigenschaften genommen werden. Im übrigen ist die Zusammensetzung des Paragrüns eine so schwankende, daß seine Verwendung auch aus diesem Grunde schon nicht ratsam erscheint.

Salpetersaures Silber, AgNO₃.

Nach Angaben von Vermorel und Dantony (Pr. a. v. 1910. 2. 160) soll eine seifige aus 20 g Silbernitrat und 150 g Seife auf 100 l Regenwasser bestehende Silbernitratbrühe eine der Kupferkalkbrühe überlegene Wirkung gegenüber *Plasmopara viticola* besitzen. Die Berichte, welche Kulisch (Bericht

Solmar 1911) über seine Erfahrungen mit dem Mittel während des Jahres 1911 gibt, lauten indessen nicht günstig. Auch Müller (Bericht Hauptammelfstelle Baden 1911. 116) fand, daß die seifige Silbernitratbrühe der Kupferkaltbrühe nicht überlegen ist.

Quecksilberchlorid (Ätbsublimat), Hg Cl_2 .

Das Ätbsublimat besitzt ganz ausgezeichnete pilzwidrige Eigenschaften und leistet deshalb in verschiedenen Fällen gute Dienste. Leider steht aber der uneingeschränkten Verwendung seine große Giftigkeit auch für Menschen und Nutztiere entgegen. Um Verwechslungen des Ätbsublimates mit Zucker, Salz usw. zu verhüten, sollte ihm für alle Fälle ein auffallender Farbstoff zugesetzt werden. Ursprünglich ist das Quecksilberchlorid nur für Abtötung von pilzlichen Lebewesen und ihrer Sporen in Anwendung gebracht worden, neuerdings hat es aber auch als Insektizid Eingang gefunden.

Als Insektizid.

Mally (Bull. 29. B. E.) spritzte eine Auflösung von 6 kg Ätbsublimat in 100 l Wasser auf die Blüten von Pferdebohnen, welche als Fangpflanzen für die Schmetterlinge von *Heliothis armiger* (dem Bollwurm der Amerikaner) in den Baumwollfeldern dienen. Die erhoffte Vergiftung der Falter trat aber nur in ungenügendem Umfange ein, da die Giftlösung sehr bald an der Luft eintrocknet und dann den Schmetterlingen nicht mehr zugänglich ist. Gleichfalls ungünstige Ergebnisse hatte Coquillett (Bull. 23. B. E. 35) zu verzeichnen. Weder eine Lösung von 15 g Ätbsublimat: 100 l Wasser noch die stärkeren Konzentrationen mit 30 g und 150 g vermochten die rote Schildlaus (*Aspidiotus aurantii* Maskell) in nennenswertem Umfange zu vernichten. Blätter und Früchte der Orangenbäume wurden von den zwei erstgenannten Lösungen nicht verlegt. Die stärkere Konzentration kam auf laublosen Bäumen zur Anwendung.

Eine 1–2prozent. Lösung ist nach einer im landwirtschaftlichen Vereine der Gironde gegebenen Mitteilung weder zur Vernichtung von Traubenwürmern noch von Erdflühen (und ebenso wenig von Anthraknose, Plasmopara, Botrytis) auf Weinstöcken geeignet (J. a. pr. 1898. 2. 878). Zur Zeit liegen somit keinerlei Ergebnisse vor, welche die Verwendung des Ätbsublimates als Insektizid angezeigt erscheinen lassen. Um es auch für die Vernichtung von schädlichen Niedertieren geeignet zu machen, müßte seine Überführung in eine Form erfolgen, welche den Einflüssen von Tau und Regen hinlänglichen Widerstand entgegensetzt.

Als Fungizid.

Die Einführung des Ätbsublimates als Fungizid für pflanzenpathologische Zwecke geht von Volley (Bull. 4. Versuchstation Nord-Dakota) aus, welcher dasselbe zur Verhütung des Kartoffelschorfes verwendete.

Einige Pilzformen sind von Wüthrich (Z. f. Pfl. 1892. 16–31. 81–94) auf ihr Verhalten gegen Ätbsublimatlösungen mit folgendem Ergebnis untersucht worden:

Phytophthora infestans. Eine 0,00135prozent. Lösung verhindert die Keimung der Konidien vollkommen und bringt die Zoosporen zum sofortigen Absterben.

Plasmopara viticola. Verhält sich ganz ebenso.

Puccinia graminis. Die Keimung wird verhindert bei den Uredosporen durch eine 0,0135prozent., bei den Necidioisporen durch eine 0,00135prozent. Lösung

Ustilago carbo. Bei 0,00135% werden noch vereinzelt Keimschläuche getrieben, bei 0,0135% erfolgt keine Keimung mehr. Zusatz von Malzextrakt mildert die nachteilige Wirkung etwas.

Claviceps purpurea keimt in einer 0,00135prozent. Lösung nicht aus.

Von Hitchcock und Carleton (Bull. 38. Versuchsstation Kanjas) wurde nachgewiesen, daß die Uredosporen von *Puccinia coronata* und *P. rubigo vera* in einer Lösung von 1:10000 Äthylalkohol nicht zur Auskeimung gelangen. Eine 1:100000 Lösung vermag die Keimung der Sporen nicht zu verhindern (s. weiter oben die Versuche von Wüthrich). Ebenso wenig vermochte Galloway (J. M. 7. 195—226) mit Quecksilberchlorid dem Rost der Getreidepflanzen entgegenzuwirken. Die Wirkung einer 24stündigen Beize von Winterweizen in einer 1‰-Lösung blieb zunächst unentschieden, insofern als sowohl die behandelten wie die gewöhnlichen Körner rostfreie Pflanzen ergaben. In einem anderen Falle stellte sich heraus, daß die Keimkraft der Samen gelitten hatte, der Grad der Rostigkeit nicht herabgedrückt worden war und sogar die Gesamternte hinter dem Durchschnitt weit zurückblieb. Es erbrachten

unbehandelte Samen eine Gesamternte von 10 $\frac{1}{32}$ Einheiten mit 2 $\frac{1}{32}$ Körnern
behandelte " " " " 7 $\frac{19}{32}$ " " 1 $\frac{16}{32}$ "

Herzberg (Vergleichende Untersuchungen über landwirtsch. wichtige Flugbrandarten. Inaug.-Diff. Halle 1895, S. 29) hat die Konzentration der eine Abtötung von Flugbrandsporen herbeiführenden Äthylalkohollösungen unter Zugrundelegung einer 15stündigen Beizdauer wie folgt festgestellt:

	älteres Sporenmaterial Beizflüssigkeit 15—18°	frisches Material Beizflüssigkeit 23°
<i>Ustilago jensenii</i>	0,005—0,01 %	0,005—0,01 %
" <i>avenae</i>	0,005—0,01 "	0,001—0,005 "
" <i>perennans</i>	0,001—0,005 "	0,001—0,005 "
" <i>hordei</i>	0,005—0,01 "	0,001—0,005 "
" <i>tritici</i>	0,005—0,01 "	0,001—0,005 "

Hiernach besitzen *Ustilago jensenii*-Sporen die größte, *U. perennans*-Sporen die geringste Widerstandsfähigkeit gegen Äthylalkohollösungen.

Von Clinton (Bull. 57. Illinois. 1900. 289) ist eine 0,125—0,5 v. H. starke Äthylalkohollösung auch als Mittel zur Entbrandung der Haferesaat versuchsweise angewandt worden, jedoch ohne befriedigenden Erfolg. Wenige Jahre darnach nahmen Hedke (Z. B. D. Bd. 5. 1902. 22) und McAlpine (J. A. V. Bd. 1. 1902. 425) das Verfahren wieder auf und hatten dabei günstige Ergebnisse. Erstgenannter erzielte mit 0,1prozent. Lösung und 30 Minuten Beizdauer

bei *Ustilago crameri* auf Kolbenhirse (*Setaria germanica*) völlige Sporentötung ohne Schwächung der Keimfähigkeit und McAlpine gelang es den Stinkbrand im Weizen (*Tilletia*) mit 0,12prozent. starker Lösung und 3 Minuten Weizdauer ebenfalls vollkommen zu unterdrücken. Bei ihm trat allerdings eine Verminderung der Keimkraft — von 96 auf 71% — ein.

In jüngster Zeit hat Hiltner (Pr. Bl. Pfl. 1911. 69. 117, 1912. 29) eine 1‰-Sublimatlösung bei 15 Minuten Weizdauer zur Vermeidung des Fusarium-Befalles beim Roggen mit gutem Erfolge angewendet.

Erfolglos war Waite (J. M. 7. 264—268) mit einer 1‰-Äthylsublimatlösung gegen Flechten auf Birnbäumen. Das Laub der letzteren wurde nach dem Aufsprühen der Substanz gelb, die Flechten litten nur dort, wo die Flüssigkeit in dicken Tropfen auf ihnen haften blieb.

Nach Volley (a. a. O.) tötet eine 1‰-Äthylsublimatbeize den Pilz des Kartoffelschorfes. Gefäße mit metallenen Wandungen dürfen nicht benutzt werden. Die oberflächlich von Schmutz befreiten Kartoffeln werden in die Beizflüssigkeit geschüttet und 90 Minuten darin belassen. Die gebeizten Kartoffeln können ohne weiteres ausgelegt werden. Zweckmäßig ist es, die präparierten Kartoffeln nach beendeter Beize $\frac{1}{4}$ — $\frac{1}{2}$ Stunde lang in gewöhnliches Wasser zum Abpülen der anhaftenden Giftlösung einzutauchen. Auf keinen Fall dürfen die Kartoffeln verfüttert werden. Die Leute, welche die gebeizte Saat auslegen, müssen vor dem Essen die Hände gründlich abseifen.

Volley erhielt (Bull. 9. Versuchstation Nord-Dakota) mit seinem Verfahren folgende Ernte-Ergebnisse:

1. ohne Behandlung	1‰ gesunde Kartoffeln
$\frac{1}{2}$ Stunde 3‰-Äthylsublimatbeize .	99 „ „ „
2 Stunden 3‰ „ .	99 „ „ „
2. ohne Behandlung	4 „ „ „
$1\frac{1}{2}$ Stunde 1‰-Äthylsublimatbeize .	98 „ „ „

Ähnlich günstige Beizerfolge hatte auch Garman (Bull. Nr. 91. Kentucky. 1901. S. 56) zu verzeichnen, welcher bei 1stündigem Eintauchen in 0,1prozent. Lösung vollkommen schorffreie Kartoffeln gegen 5 bzw. 17,5% von unbehandelten Saatknochen erntete.

Ein ungenannter australischer Landwirt (J. A. V. 1911. 136) erzielte ebenfalls günstige Ergebnisse mit der Schorfbeize (125 g: 100 l, 2 Stunden), nämlich nur 1% Schorf gegenüber 57% von den unbehandelten Kartoffeln.

Von anderer Seite ist darauf hingewiesen worden, daß das Verfahren von Volley nur dort brauchbare Resultate zu verzeichnen hat, wo schorfiges aber gebeiztes Saatgut auf Land gebracht wird, das bis dahin schorfige Kartoffeln noch nicht oder nur in geringem Umfange hervorgebracht hat, daß das Verfahren im „schorfigen“ Land aber leicht versagt.

Die Schwarzbeinigkeit der Kartoffeln wird nach Morje (Bull. 174. Maine 1909), welcher annimmt, daß Bakterien durch Wunden der Saatknoche in die Pflanze eindringen, bei $1\frac{1}{2}$ stündigem Eintauchen der Saatkartoffeln in 1‰-Äthylsublimatlösung vermindert.

Als Ersatzmittel für die auf dem Kupfervitriol aufgebauten Spritzmittel eignet sich das Äthylsublimat nicht, weil die hohe Giftigkeit des Mittels einer allgemeinen Verwendung im Wege steht. Bignon und Perraud (C. r. h. 128, 1899, 330) haben nachgewiesen, daß Wein von bespritzten Rebstöcken Spuren von Quecksilberchlorid enthalten kann.

Der Preis des Äthylsublimates ist ein ziemlich hoher (Merck, Preisliste 1913, 1 kg = 6,60 M). Gleichwohl stellt es sich im Gebrauch nicht teuer, da gewöhnlich 1:1000-Lösungen für den gewünschten Zweck ausreichen.

B. Organische Stoffe.

Chloroform, CHCl_3 .

Coquillett (I. L. 6, 176) unternahm den Versuch, verschiedene Arten von Schildläusen auf Zitronen- und Orangenbäumen durch Chloroformdämpfe zu vernichten, hatte dabei aber nur geringe Erfolge zu verzeichnen. Nach ihm benutzte Wheeler (Bull. 89, Süddakota 1904) Chloroformdämpfe zur Entpilzung von steinbrandigem Weizen. Bei 10–60 Minuten langer Einwirkung des Gases wurde eine Verminderung des Brandbefalles nicht erzielt. Andererseits erlitt die Keimkraft des Weizens bereits bei 10 Minuten langer Einwirkungsdauer eine merkliche Einbuße.

Jodoform, CHI_3 .

Bei seinen Versuchen zur Auffindung eines Ersatzmittels für das arsensaure Blei stellte Lefroy (A. J. I. Bd. 5, 1910, 140) fest, daß das Jodoform ein sehr heftiges Magengift für Insekten ist, daß es sich aber für den Feldgebrauch nicht eignet.

Formaldehyd, HCOH .

Die Verwertung des Formaldehyds für pflanzenpathologische Zwecke stützt sich auf Versuche von Geuther (Ber. Pharmaz. Ges. Bd. 5, 1895), welche lehrten, daß eine 0,1prozent. Lösung dieses Stoffes in Wasser bei zweistündiger Einwirkung die an Getreidesamen haftenden Sporen von Ustilago abtötet, und daß eine Schwächung der Keimkraft des Getreides erst nach der Behandlung mit einer 0,25prozent. Lösung eintritt.

Das Formaldehyd ist ein stechend riechendes, die Schleimhäute angreifendes Gas, welches in Form einer wäßrigen, farblosen, mit Wasser und Alkohol leicht mischbaren Flüssigkeit von schwankendem Formaldehydgehalt in den Handel gebracht wird. Stark verdünnte Formaldehydflüssigkeit duftet nach Mäuselot. Für pflanzenpathologische Zwecke besitzen nur die Handelsmarken mit einer bestimmten gleichbleibenden Menge Formaldehyd einen Wert. Dieser Anforderung entsprach bisher ein als Formalin bezeichnetes Erzeugnis, indem dasselbe die gleichbleibende

Menge von 40% Formaldehydgas enthält. In neuerer Zeit erscheint ein ebenfalls 40% Gas enthaltendes Produkt unter der Bezeichnung Hiag. Neben dem Formaldehyd gibt es noch ein polymeres Formaldehyd — $(\text{CH}_2\text{O})_3$ — das Paraformaldehyd (Trioxymethylen), ein weißliches, wasserlösliches, gewöhnlich in Täfelchenform gebrachtes Pulver, welches aber für pflanzentherapeutische Zwecke seines hohen Preises halber (Merck, Preisliste 1913. 1 kg = 5,30—7,00 M) bisher nur wenig Verwendung gefunden hat.

Sowohl das einfache wie das polymere Formaldehyd geben bei Berührung mit der Luft Gas ab, weshalb beide Erzeugnisse immer in gutverschlossenen Gefäßen aufbewahrt werden müssen. In mehreren Fällen hat sich angebliche Wirkungslosigkeit der Formaldehydflüssigkeit auf einen Mindergehalt als Folge von nachträglicher Verflüchtigung des ursprünglich durchaus vollwertigen Formalins zurückführen lassen.

Der mittlere Preis für 1 kg 40prozent. Formaldehydflüssigkeit (Formalin, Hiag) beträgt zurzeit 1 M (Merck, Preisliste 1913).

Verfälschungen in dem üblichen Sinne sind bisher nicht zur Kenntnis gekommen, wohl aber geschieht es häufig, daß minderhaltige Erzeugnisse als 40prozent. verkauft werden. Ladt (Bull. Nr. 60. Nord-Dakota) stellte u. a. fest, daß das aus einer und derselben Quelle zu verschiedenen Zeiten bezogene Formalin anstatt 40% nur 21,60—38,47% Formaldehydgas enthielt. Schutz hiergegen gewährt nur der Bezug des Mittels in Kiloflaschen, welche den Verschluß der Erzeugungstätte tragen.

Die Wirkungsweise des Formaldehydes gegenüber parasitären Pilzen beruht nach Grafe und Bieser (B. B. G. 27. 1909. 431) auf deren Mangel an Chlorophyll. Viel Wahrscheinlichkeit hat es auch, daß die gerbenden Eigenschaften des Mittels, welche u. a. auch Anlaß zu seiner Verwendung bei der Härtung von Tierhäuten geworden sind, dabei eine Rolle spielen. Protoplasmatische Körper werden durch das Formaldehyd jedenfalls zum Gerinnen gebracht.

Verhalten gegen die Pflanze.

Lebende Pflanzen vertragen Formaldehydgas ziemlich gut, ältere Pflanzen besser wie jüngere, mit Kotyledonen versehene mehr wie solche ohne Keimlappen, in Gartenerde wachsende besser wie Pflanzen in Sandboden und vom Mai bis Dezember besser wie vom Dezember bis April. Grafe und Bieser (a. a. O.), welche diese Feststellungen machten, schreiben den hohen Grad von Widerständigkeit dem Chlorophyllgehalt zu. Tatsache ist, daß etiolierte Pflanzen schon durch schwache Formaldehydgasmengen beschädigt werden. Im Dunkeln gehaltene grüne Gewächse nehmen kein Formaldehydgas auf. An ihnen unterbleiben deshalb auch Beschädigungen.

Über das Verhalten von Formaldehydflüssigkeit gegenüber keimenden Samen hat Windisch (L. B. 49. 1897. 223; 55. 1901. 241) ausführliche Untersuchungen angestellt. 24stündiges Untertauchen der betreffenden Samen hat nachstehende Wirkung:

Formaldehydlösung

0,02 %	keinerlei Schaden bei Lupine, Erbse, Pferdebohne, Sojabohne, Mais; Schädigungen bei Sommerraps, Luzerne, Klee.
0,05 „	keine Schädigung bei Lupine, Pferdebohne, Sojabohne, Mais, Schädigungen bei Erbse, Raps, Luzerne, Klee, Weizen.
0,10 „	Unbeschädigt: Pferdebohne, Mais; beschädigt: Lupine, Erbse, Sojabohne, Raps, Luzerne, Klee, Weizen.
0,20 „	Unbeschädigt: Mais.
0,40 „	Für alle Samenarten ausgenommen Mais tödlich.

Die Schädigungsgrenze liegt somit für:

Sommerraps, Klee, Luzerne	bei 0,02 %	Formaldehyd,
Erbse, Weizen	zwischen 0,02 und 0,05 %	„
Lupine, Sojabohne	„ 0,05 „ 0,10 „	„
Pferdebohne	„ 0,10 „ 0,20 „	„
Mais	über 0,40 %	„

Sehr umfangreiche Versuche über das Verhalten der Keimkraft stellte auch David an (K woprossu o djaisswii formaldehyda usw. Dorpat, Diss. 1900). Darnach betrug die Keimkraft bei:

		Weizen				
		v. S. CH ₂ O				
	Wasser	0,025	0,050	0,125	0,250	0,500
1 Stunde	96	95	94	85	75	48
12 Stunden	91	96	88	72	39	—
24 „	95	92	72	58	—	—
		Mais (18—22°)				
1 Stunde	99	99	99,5	99,5	99,5	—
12 Stunden	99	98,5	96	96	86,5	17,5
24 „	96,5	97,5	97,5	95,6	85,6	—
		Hafer (16—23°)				
1 Stunde	96	98	97,5	97	74	—
12 Stunden	82,5	87,5	86,5	71,5	5,5	—
24 „	89	86,5	80,0	63,5	—	—
		Gerste (16—19°)				
3 Stunden	88,5	91	99	98,5	92	—
12 „	95	95	96,5	93,5	73	—
24 „	90,5	94,2	96,0	89,8	55,8	—

Ob die Keimkraft von Samen durch die Behandlung mit Formaldehydflüssigkeit beeinträchtigt wird oder nicht, hängt aber nicht bloß von der Stärke und der Dauer der Einwirkung, sondern auch von der Sorte und von der Güte des Saatgutes ab. Minderwertiges Saatgut wird bei der üblichen Formalinbeize ausgeschieden.

Wenn ferner das Formalin, Hiag und ähnliche Erzeugnisse auch bei gehöriger Verdünnung Pflanzenbeschädigungen hervorrufen, so sind diese auf die Herstellungsweise dieser Mittel (katalytische Oxydation des durch trockene Destillation von Holz gewonnenen Methylalkohols) zurückzuführen, welche es mit sich bringt, daß neben 5—8 v. H. Methylalkohol auch noch brenzliche Stoffe in das Formalin usw. gelangen. Letztere sind besonders pflanzenschädlich. Chemisch reines Formaldehydgas wird durch Erhitzen von Paraformaldehyd gewonnen.

Das Formaldehyd hat bereits die verschiedenartigste Verwendung gefunden. Gegen Insekten als Abschreckungsmittel, gegen Pilze als flüssiges oder gasiges Beizmittel, als Spritzmittel und als Bodenäuberungsmittel.

Als Insektizid.

Forbes (Bull. 130. Verf. Illinois 1908) untersuchte, inwieweit das Formaldehyd sich als Abschreckungsmittel gegen die Befiedelung der Maiswurzeln mit *Aphis maydi-radici* eignet und fand, daß 5—30 Minuten langes Verweilen der Maisamen in einer 4prozent. Formalinlösung ohne Nachteil für die letzteren blieb und die Zahl der von Laus ergriffenen Pflanzenstellen um 49 % verminderte. Dagegen beobachtete Lüstner (Ver. G. 1904. 248), daß das Mittel keine abschreckende Wirkung auf *Conchylis* ausübt. Vockäferlarven empfiehlt Eberhardt (C. r. h. 144. 1907. 95) durch Einspritzen des nachstehenden Gemisches in die Bohrgänge zu vernichten: Formaldehyd 18 Teile, Glycerin 6 Teile, Wasser 76 Teile.

Als Fungizid.

Weit häufiger wird das Formaldehyd als Pilztötungsmittel in Benutzung genommen.

1. Als Beizflüssigkeit.

Das Formaldehydgas bildet in der Gestalt von Formalin oder Hiagflüssigkeit ein sehr geeignetes Mittel zur Befreiung der Sämereien und sonstigen ruhenden Pflanzenteile von den ihnen anhaftenden Fortpflanzungsorganen parasitärer Pilze. Die Vorzüge der Formaldehydbeize gegenüber der Kupfervitriolbeize sind:

- a) Der Samen nimmt weit geringere Mengen Wasser auf und trocknet deshalb rascher zurück.
- b) Die Handhabung des Verfahrens ist eine sehr bequeme, da einfaches Eingießen des Mittels in Wasser genügt, um die gebrauchsfertige Beize herzustellen.
- c) Das gebeizte Saatgut kann ganz unbedenklich an das Vieh verfüttert oder auch zur Herstellung menschlicher Nahrungsmittel benutzt werden.
- d) Die Kosten des Verfahrens sind etwas geringer.

Die Ausführung der Beize kann erfolgen durch Benetzung auf dem Haufen oder durch Eintauchen der Saat in die Flüssigkeit. Ziel der Beize ist einmal eine vollkommene Benetzung der gesamten Oberfläche des Saatfornes mit Formaldehydflüssigkeit und sodann die Vernichtung der anhaftenden Sporen durch das freiwerdende Formaldehydgas. Die Benetzung auf dem Haufen wird durch Besprengen der Saatmasse mit dem Beizmittel aus einer Gießkanne und gleichzeitiges Durcheinanderschaufeln oder aber unter Zuhilfenahme einer be-

sonderen Befeuchtungsmaschine vorgenommen. Die nebenstehende Abbildung zeigt ein derartiges Gerät. Bei der Beize auf dem Haufen sind für 50 kg Getreidesaatgut etwa 15 l Formaldehydflüssigkeit erforderlich. Durchaus sicher erfolgt die Benetzung beim Eintauchen des Saatgutes in die Formaldehydflüssigkeit. In diesem Falle ist die Beize am besten in einem hölzernen Bottiche vorzunehmen. Für je 150 kg Getreide wird derselbe mit 100—120 l Beizmittel beschickt. Das Saatgut wird in die Flüssigkeit hineingeschüttet, solange mit einem Holzstücken durcheinander gerührt, bis keine Luftblasen mehr aufsteigen und alsdann die vorgeschriebene Zeit hindurch sich selbst überlassen. Das Beizwasser muß etwa noch eine Hand hoch über dem Saatgute stehen. Empfehlenswert ist es, noch 2—3 mal im Laufe der Beizdauer die Samen durcheinander zu rühren. Anstatt das Saatgut lose einzuschütten, kann man es auch im gesackten Zustande, dann aber so, daß der Sack nur zur Hälfte gefüllt ist, in die Beizflüssigkeit bringen und durch Auf- und Abbewegen des Sackes die Luft von der Oberfläche der Samenkörner vertreiben. Sicherer erfolgt die vollkommene Benetzung jedenfalls beim Einwerfen des Saatgutes in loser Form. Die Beizdauer ist je nach der Art des Getreides usw. etwas verschieden.

Eine vollbefriedigende Wirkung ist von der Beize nur dann zu erwarten, wenn auch das zweite Beizziel: die nötige Einwirkung des freiverdenden Formaldehydgases auf die der Samenoberfläche anhängenden Sporen im ganzen Umfange erreicht wird. Um diesen Erfolg zu sichern, macht sich eine Nachbehandlung unbedingt erforderlich. Sie ist auch so einfach, daß sie niemals unterbleiben sollte und besteht in dem Nachschwizenlassen des aus der Beizflüssigkeit herausgenommenen, auf den Haufen gebrachten und mit einer gut abschließenden Plane überdeckten Saatgutes. Die Plane muß sporenfrei sein. In der Regel hat dieses Nachschwizen 6—8 Stunden lang zu währen. Auf dem Haufen gebeizte Saat pflegt am Ende dieser Nachbehandlung streufertig trocken zu sein. Durch Eintauchen gebeiztes Saatgut muß unter Umständen zum Zwecke des völligen Abtrocknens breitgezogen oder durch den Trockenapparat geschickt werden. Vom Eintauchen ist der beste Erfolg zu erwarten. So erhielt beispielsweise Mortensen (Foreløbig Meddelelse om Forsøg anstillade af de samvirkende Landboforeningers plantepatologiske Forsøgsvirksomhed 1910?) bei der Beize mit 0,10 % Formaldehyd

bei 2stündigem Eintauchen	74 %	Keimkraft, 0,1 %	Brand
auf Haufen, 14 Stunden bedeckt nach Beize	71 „	„	0,3 „
„ „ unbedeckt	72 „	„	2,3 „

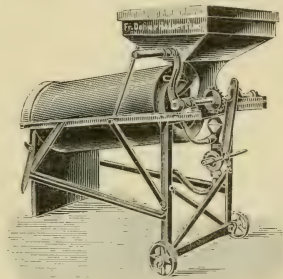


Abb. 10.

Maschine von Fr. Dehne-Halberstadt zum Benetzen der Getreidesaat mit Formaldehydlösung.

Während der Formalinbeize darf die Temperatur der Umgebung nicht zu niedrig sein, weil andernfalls die Beizwirkung geschwächt wird. Jordi (Jahresber. Landw. Schule Rütli 1907/08) berichtet von einem Fall, in welchem die Formalinbeize ohne den üblichen guten Erfolg blieb und sucht dieses Ergebnis u. a. damit zu erklären, daß bei Temperaturen unter 10° die Formalinbeize an Wirksamkeit verliert. Offenbar findet nur bei höherer Temperatur die für einen vollen Erfolg erforderliche Entbindung von Formaldehydgas statt.

Von Stuart (Bull. 87. Indiana 1901) ist untersucht worden, ob etwa durch Anwärmung der Beizflüssigkeit eine bessere Wirkung erzielt werden kann. Er mußte die Wahrnehmung machen, daß mehr noch wie die (auf $37,5^{\circ}$) erhöhte Temperatur der Stärkegrad der Formaldehydflüssigkeit von Einfluß auf den Entbrandungserfolg ist.

Erzielt wurden bei

	Formalin	Haferbrand
gewöhnlicher Temperatur . . .	250 g : 100 l . .	0,8 %
$37,5^{\circ}$	125 „ : 100 „ . .	1,1 „
$37,5^{\circ}$	66,5 „ : 100 „ . .	6,0 „
unbehandelt	— . .	12,3 „

Der gewünschte Beizerfolg tritt im übrigen auch nur dann ein, wenn die Stärke der Formaldehydflüssigkeit genau der jeweiligen Vorschrift entspricht. Durch eine verlängerte Beizdauer kann der geringere Gehalt des Beizmittels nicht ausgeglichen werden, wie Moore (Bull. 91. Wisconsin. 1902) zeigte

Formalin	Wasser	Beizdauer	Haferbrand
1 Teil :	400 Teilen	20 Min.	0,0 %
1 „ :	800 „	40 „	4,3 „
1 „ :	1600 „	60 „	20 „

Wenngleich die Samen sich gegen das Formaldehyd unempfindlicher erweisen als die Pilzsporen, so bleibt es doch ratsam, weder die für den Einzelfall geforderte Stärke der Beizflüssigkeit noch auch die Länge der Beizdauer wesentlich zu überschreiten. Durch das Ergebnis eines von Stuart (Bull. 87. Indiana 1901) ausgeführten Versuches wird diese Forderung begründet. Der Genannte erhielt bei brandigem Haferaatgut

Formalin		Keimkraft	Brand	Körnereinheiten
0,20 %, eingetaucht	$\frac{1}{2}$ Stunde . .	94,0 %	0,0 %	61,8
0,20 „	1 „ . .	88,0 „	0,0 „	57,6
0,20 „	2 Stunden . .	78,5 „	0,0 „	56,5
0,40 „	$\frac{1}{2}$ „ . .	93,0 „	0,0 „	50,3
0,40 „	1 „ . .	89,0 „	0,0 „	54,4
0,40 „	2 „ . .	52,5 „	0,0 „	41,9

Hier und da werden ungewöhnlich kurze Beizdauern z. B. solche von 5 Minuten empfohlen. Demgegenüber muß aber doch das Bedenken erhoben werden, ob in derartig kurzer Zeit eine für den Beizerfolg ausreichende Durchtränkung der Samenschale mit Flüssigkeit stattfinden kann. Im allgemeinen erscheint eine Beizdauer von 20—30 Minuten erforderlich.

Schließlich sei nochmals darauf hingewiesen, daß die Keimkraft auch je nach der inneren Beschaffenheit des Saatgutes mehr oder weniger unter der Formaldehydbeize leidet. Bei 3—4 Jahre alter Saat ist mit Sicherheit auf eine starke Verringerung der Keimkraft, selbst wenn die gegebenen Vorschriften streng innegehalten werden, zu rechnen. Bis zu einem gewissen Grade scheidet also die Formaldehydbeize minderwertiges Saatgut aus.

Bei der Wahl der Weizenstärke und — Tauchbeize vorausgesetzt — der Wirkungsdauer muß deshalb nicht nur auf die geringere oder stärkere Empfindlichkeit der Sporen sondern auch auf die der Samen Rücksicht genommen werden. Am empfindlichsten unter den Getreidearten ist der Hafer.

Spongospora subterranea.

Der Spongosporaschorf der Kartoffeln wird nach Pethybridge (Journ. Departm. Agr. Ireland. Bd. 10. 1910. 241) durch eine 2—3stündige Beize in Formalinlösung vermindert.

Tilletia caries, T. levis, Stein-, Stink-, Schmierbrand des Weizens.

Starkbrandiges Saatgut wird zweckmäßigerweise vor Einbringung in die Formaldehydbeize in gewöhnlichem Wasser gewaschen, und dabei von unzerschlagenen Brandkörpern mechanisch befreit. Stärke der Beizflüssigkeit 1,33 % Formaldehyd entsprechend 1 kg Formalin oder Hiag auf je 300 l Wasser. Beizdauer 20 bis 30 Minuten bei Weizen, 2 Stunden bei Spelz. Mindestens 8 Stunden Nachschwizen.

Mortensen (a. a. O.) erzielte hiermit bessere Ergebnisse als mit Heißwasser-, Kupfervitriol- und Cerespulverbeize. 0,1 % Formaldehydflüssigkeit, auf dem Haufen verwendet, mit 14stündigem Nachschwizen setzte die Brandigkeit von 77,9 % auf 0,3 % und 2stündiges Eintauchen in 0,1 % Formaldehyd auf 0,1 % herab.

Ustilago avenae, Haferbrand.

Im allgemeinen ist bei den *Ustilago*-Branden eine vorausgehende Wäsche nicht erforderlich. Nur wenn sehr starke Verbrandung vorliegt, würde mechanisches Abschwämmen der Brandsporen vor der Beize angezeigt erscheinen. Stärke der Beizflüssigkeit 0,1 % Aldehyd entsprechend 1 kg Formalin oder Hiag auf je 400 l Wasser. Beizdauer 15—20 Minuten. Mindestens 8stündiges Nachschwizen.

Shamel (Bull. 64. Verj. Illinois 1901) erreichte vollkommene Entbrandung bei 4 verschiedenen Hafersorten mit einer Beize aus 1 l Formalin auf 200 l Wasser (= 0,2 % CH_2O) und 10 Minuten Beizdauer und erhielt zugleich höhere Erträge als bei der Heißwasserbehandlung.

Ustilago hordei, gedeckter Brand, Hartbrand der Gerste.

Stärke der Beizflüssigkeit 1,3 % Formaldehyd, entsprechend 1 kg Formalin oder Hiag auf 300 l Wasser. Beizdauer 20—30 Minuten. Mindestens 8stündiges Nachschwizen.

Für Wintergerste stellte Heald (21. Jahresber. Verj. Nebraska. 1908. 45) fest, daß eine 10 Minuten lange Beize von Formalin 1 : 25 den Grad der Brandig-

keit von 30,6 % auf 0,50 %, den der Keimfähigkeit von 97 % auf 87 % herabsetzte. Mit Hilfe eines etwas umständlichen und deshalb nicht empfehlenswerten Verfahrens nämlich: 4stündiges Anquellen in Wasser, 8stündiges Nachquellen an der Luft, 10 Minuten Formalin 1:288 erzielte er mit der nämlichen Gerste 0,93 % Brand und 93,5 % Keimfähigkeit.

Ustilago crameri, Kolbenhirsebrand.

An Hirsebrandsporen, welche von *Setaria germanica* stammten, stellte Hecke (Z. B. D. 1902. S. 22) fest, daß eine 0,25prozent. Formalinlösung (0,1 % Formaldehyd) bei 6stündiger Beizdauer ohne Beeinträchtigung der Keimkraft des Saatgutes die anhaftenden Brandsporen vollkommen vernichtet. Wurde die Beizdauer nur auf 2¼ Stunden bemessen, so blieben sehr vereinzelte Sporen noch keimfähig. Weiter ermittelte er, daß vollkommene Sporentötung bei *Ustilago crameri* erfolgt durch

1 % Formalinlösung	und 15 Minuten Beizdauer,
0,5 „ „ „	3 Stunden „

Für praktische Bedürfnisse als hinlänglich brandfrei bezeichnet er die 15 Minuten in 0,5 % oder die 60 Minuten in 0,25 % Formalinlösung gebeizten Samen. Die Beize ist mit Keimverzögerung verbunden, weshalb Hecke untersuchte, ob etwa hierin eine Besserung durch Abspülen der gebeizten Samen mit Wasser zu erzielen ist. Eine solche tritt tatsächlich ein. Es ist dann aber nötig, die Beize von Haus aus mit stärkeren Lösungen auszuführen und zwar nach einem der folgenden Verfahren:

1 % Formalinlösung	15 Minuten,
0,5 „ „	1 Stunde,
0,25 „ „	3 Stunden.

Ustilago panici miliacei verhält sich nach Hecke ganz wie *U. crameri*. Jatschewski (Flugblatt Nr. 16. Büro für Mykologie u. Pflanzenpathologie Petersburg) schreibt vor: Beize auf dem Haufen, 1 kg Formalin auf 300 l Wasser, 1—2 Stunden Nachschwitzen unter Leinwandplane.

Urocystis occulta, Roggenstengelbrand.

Stärke der Beizflüssigkeit 1,33 % Formaldehyd, entsprechend 1 kg Formalin oder Hiag auf je 300 l Wasser. Beizdauer 20—30 Minuten. Mindestens 8stündiges Nachschwitzen.

Bei einem Freilandversuche fand Mortensen (a. a. D.) die Formalinbeize der Warmwasserbehandlung ebenbürtig. Er erzielte:

Unbehandelt	12,6 v. H. Stengelbrand	19,9 Körnereinheiten,
Formalinbehandlung	0,7 „ „	22,6 „

Contractia sorghi vulgaris (Tul.) Clinton, Sorghumbrand.

Die Beipregung der Samen Sorghum vulgare mit 0,25 v. H. Formalinlösung blieb bei Clinton (Bull. 57. Illinois 1900. 289) ohne jegliche Wirkung. Etwas besser, aber auch nicht vollständig wirkte sie bei Zuckerhirse.

Helminthosporium gramineum, Pilz der Streifenkrankheit.

Nach Mortensen (a. a. D.) ist die Formaldehydbeize auch gegen die Streifenkrankheit der Gerste von gutem Erfolge. Er erhielt:

	Streifenkrankheit
Unbehandelt	10,9 v. H.
0,25 v. H. Formalin (= 0,1 v. H. CH_2O) 4 Stunden eintauchen	2,4 „
0,25 „ „ „ 8 „ „	0,9 „
0,25 „ „ „ 12 „ „	0,5 „
0,25 „ „ „ 20 „ „	0,0 „

Vergleichsweise lieferte Warmwasser 56–57°, ohne Vorquellen, 1,2 v. H. Krankheit. Ein Ungenannter (J. B. A. Bd. 14. 1908. 670) erzielte gleichfalls Verminderung des Helminthosporium-Befalles mit 1 Teil Formalin : 160 Teilen Wasser (0,25 v. H. CH_2O) und zugleich ein um 25 v. H. höheres Erntergebnis. Demgegenüber berichtet Schander (M. Br. Bd. 2. 1910), daß er mit der 0,1 v. H. Formaldehydbeize ein völliges Fernbleiben des Pilzes von seiner Versuchsgerste nicht zu erreichen vermochte. Das Versagen der Beizen beruht zum Teil auf der durch die Witterungsumstände sehr begünstigten nachträglichen Neuinfektion.

Fusarium lini.

Die Beprengung der Leinsamen mit 1 : 200 Formalinlösung wurde von Bolley (Bull. 50. Verf. Norddakota. 1902. 27) empfohlen.

Kartoffelschorf.

Verschiedene Forscher haben sich des Formaldehyds auch zur Verhütung des Kartoffelschorfes in der Weise bedient, daß sie die Saatknochen einer Beize unterwarfen. Bei der Unsicherheit, welche gegenwärtig noch hinsichtlich der Ursachen dieser Krankheit besteht, und mit Rücksicht auch darauf, daß wohl verschiedenartige Anlässe für das Auftreten von Schorf in Frage kommen, darf es nicht Wunder nehmen, wenn die Ergebnisse bald günstig, bald ungünstig ausgefallen sind. Seymour (J. A. V. Bd. 8. 1910. 360) berichtet, daß die in einer 0,25 v. H. Formalinlösung gebeizten schorfigen Saatknochen glattchalige Kartoffeln lieferten. Auch Holmes (J. A. V. Bd. 8. 1910. 570) gelang es durch 2stündiges Einlegen der Saat in eine 0,4 v. H. Formalinlösung eine Verminderung des Schorfes zu erzielen, in einem Falle von 54,3 auf 26 v. H., in einem anderen von 43,3 auf 19,8 v. H. Garman (Bull. 91. Verf. Kentucky 1901. 56) erhielt bei einer Beize mit 3,3 l Formalin auf 100 l Wasser und einständiger Beizdauer gänzlich schorf freie Kartoffeln gegenüber 12,5 v. H. schorfigen von den unbehandelten Knollen. Von günstigen Erfolgen berichtet auch Wilcox (Bull. 22. Verf. Montana) sowie Jones (Bull. 85. Verf. Vermont 1901). Letzgenannter hatte allerdings auch Mißerfolge zu verzeichnen, ähnlich wie Güssow (Ver. Experim. Farms. Canada 1911. 237), welcher mit 400 g Formalin : 100 l Wasser und 3stündiger Beize den Schorf nur von 54,8 auf 38,4 v. H. zu mindern vermochte. Ein sicher wirkendes Mittel gegen den Kartoffelschorf ist die Formaldehydbeize jedenfalls nicht.

Kräuselfrankheit der Kartoffel.

Ohne Erfolg blieb bei Versuchen von Spiedermann (Zb. a. Bot. 7. 1910) das Beizen der Kartoffelknollen in 0,5 v. H. Formaldehydlösung zur Verhütung der Kräuselfrankheit.

2. Die Verwendung des Formaldehydes in der Gasform.

Zuweilen wirkt der Wassergehalt des Formalins und der Hagglässigkeit störend. Dieser Fall tritt namentlich dann ein, wenn die Erzielung eines vollen Erfolges, wie beispielsweise bei den Saatbeizungen, langfristige Behandlungen erfordert. Es ist deshalb mehrfach versucht worden, das trockene Formaldehydgas zur Vernichtung von pflanzenpathogenen Lebewesen heranzuziehen. Eine solche gelingt auch. Othmydosporen von *Fusarium dianthi* werden nach Delacroix (C. r. h. 131. 1900. 961) innerhalb 1 Stunde durch das Formaldehydgas getötet und Coupin (C. r. h. 147. 1908. 80) berichtet, daß letzteres bei *Rhizopus* die Sporen- und Sporangienbildung verhinderte. Durch eine Temperatursteigerung des Gases bis auf 75° kann, wie Wheeler (a. a. D.) ermittelte, die Wirkung noch vermehrt werden.

Etwas roh ausgeführte Versuche von David (k woprossy usw. Diss. Dorpat. 1900) ließen das Formaldehyd in der Gasform als nicht geeignet zur Entbrandung von Getreidesamen erscheinen. Er führt den erzielten Mißerfolg darauf zurück, daß die Formaldehyddämpfe nur in sehr schwachem Maße die Fähigkeit zum Eindringen in die Samenmasse besitzen.

Nach ihm stellte Wheeler (a. a. D.) umfangreiche Versuche zur Nutzbarmachung der Formaldehyddämpfe als Entbrandungsmittel für feinstbrandigen Weizen an. Er erhielt bei Zimmertemperatur

Beizdauer	a)	b)
15 Minuten	0,7 %	0,00 % Brandähren
30 " 	0,29 "	0,19 " "
45 " 	0,19 "	0,00 " "
60 " 	0,00 "	0,00 " "
90 " 	0,08 "	0,00 " "
120 " 	0,04 "	0,18 " "
gegenüber unbehandelt .	0,96 "	1,35 " "

Schädigungen der Keimkraft stellten sich ein, wenn die Gaswirkungen länger als 1 Stunde dauerten.

Jones und Morse (17. Jahressb. Vermont 1903/04. 386. — 18. Jahressb. 272. — Bull. 141. Maine 1907) haben Versuche zur Verhütung des Kartoffelschorjes durch Knollenbehandlung mit Formaldehydgas unternommen. Das Verfahren der Genannten erfordert einen gasdichten Raum und für je 100 cbm 5 l Formalin sowie 2,5 kg Kaliumpermanganat. Letzteres ist gleichmäßig auf den Boden einer Pfanne zu verteilen und mit dem Formalin zu übergießen. Binnen etwa 5 Minuten werden 80—85% des vorhandenen Formaldehydgases entbunden, so daß die Wirkung des letzteren sehr bald einsetzt. Bei Saatkartoffeln hat sich eine erhebliche Schädigung nicht wahrnehmen lassen, sofern Sorge dafür getragen wurde, daß die Knollen nicht über das zur Gasentwicklung verwendete Gefäß gebreitet wurden. Die Beize muß vor dem Austreiben der Knollen ausgeführt werden. Niedere Temperaturen mindern die Beizwirkung. Es empfiehlt sich deshalb, den Beizraum auf 15,5—18° C. zu halten. Auch muß die Luft des Beizraumes möglichst feucht sein.

Die auf diesem Wege erzielten Erfolge waren:

glatte Saatknohlen unbehandelt	. .	32%	Schorfkartoffeln,
schorfige	"	63	"
glatte	"	Formalinlösung	4
schorfige	"	"	15
glatte	"	Formaldehydgas	1
schorfige	"	"	3

Obwohl das Gas etwas besser gewirkt hat als die Flüssigkeit, bleibt es doch fraglich, ob die Gasbeize bei Saatkartoffeln empfehlenswert ist, zumal da sich ja an der Saatknohle bei stärkerer Wasseraufnahme nicht die gleichen unerwünschten Nachwirkungen äußern wie bei der Getreidefaat.

In jüngster Zeit hat Patterson (Bull. 171. B. Pl. 1910) das Formaldehydgas als Mittel zum Schutze der Ananasfrüchte gegen den Befall mit Thielaviopsis paradoxa benutzt. Das Verfahren erfordert mindestens 30 Minuten Beizdauer, das Gas aus 50 ccm Formalin für 1 cbm Beizraum, eine geringe Luftfeuchtigkeit und eine Temperatur von 18—27° C. Zum Zwecke der Formaldehydgasgewinnung sind auf je 100 ccm Formalin 50 g Kaliumpermanganat zuzusetzen.

Zu einer durchgreifenden Verwendung des Formaldehydgases für pflanzen-therapeutische Zwecke ist es bisher nicht gekommen, hauptsächlich zunächst wohl deshalb, weil die Beschaffung gasdichter Räume sowie die Herstellung des Formaldehydgases Umständlichkeiten bereitet, welche bei der Verwendung von Formaldehydflüssigkeit nicht in Frage kommen.

3. Das Formaldehyd als Spritzmittel.

Cloze (Bull. 133. Geneva, N.-Y. 1897. — Bull. 161) und nach ihm Selby (Bull. 123. Versuchsst. Ohio 1901. 94) haben das Formalin auch als Spritzmittel nutzbar zu machen versucht. Erstgenannter bekämpfte damit den amerikanischen Stachelbeermehltau (Sphaerotheca mors uvae). Lösungen von 200, 375 und 500 g Formalin in 100 l Wasser riefen hierbei keinerlei Beschädigungen des Laubes hervor. Im übrigen vermochten selbst 7 Bespritzungen den Pilz nicht vollkommen fernzuhalten, denn die Menge der franken Früchte betrug:

	1897	1898	1899
Unbehandelt.	57,7 v. H.	80,8 v. H.	22,6 v. H.
200 g Formalin: 100 l Wasser . . .	52,6	95,1	16,1
375 " " : 100 l " . . .	59,1	84,0	15,0
500 " " : 100 l " . . .	48,8	59,9	8,9

Ebenso wenig vermochte Selby *Laestadia bidwellii* durch 8 Bespritzungen mit 600 g Formalin auf 100 l Wasser von den Weinstöcken fernzuhalten. Somit kann die Verwendung der Formaldehydflüssigkeit als Spritzmittel gegen Pilze auf Freilandpflanzen wohl nicht weiter in Frage kommen.

4. Das Formaldehyd als Mittel zur Bodenentseuchung.

Durch die im Erdboden enthaltenen tierischen und pflanzlichen Organismen werden erfahrungsgemäß viele Pflanzenenerkrankungen, vornehmlich auch in den

ersten Wachstumsanfängen, hervorgerufen. Das Formaldehyd hat sich als ein recht brauchbares Mittel zur Beseitigung dieser Übelstände erwiesen. Üblicherweise erfolgt die Verwendung in Form eines Aufgusses. Die Durchtränkung des Erdreiches kann aber auch unter Zuhilfenahme eines Spritzpfahles erfolgen. Wesentliche Vorteile weist das letztere Verfahren aber nicht auf, im Gegenteil, es erhöht die Arbeitskosten unnötig.

Die Urteile über den Nutzen der Bodendurchtränkung mit Formaldehydflüssigkeit sind allerdings nicht ganz einhellig. Halsted (Neu-Jersey 18. Jahressb. Versuchsst. 1898. 296, 20. Jahressb. 1900. 326) vermochte wiederholt keine Erfolge gegen den Kartoffelschorf zu erzielen, ein Ergebnis, welches aber im Hinblick auf die geringen Kenntnisse über die wahren Ursachen dieser Krankheit nicht allzusehr gegen das Formaldehyd in das Gewicht fällt. Nach Stone und Smith (Bull. 69. Versuchsst. Massachusetts) erwies sich das Mittel als wirkungslos gegenüber der von Botrytis, Sclerotinia und Rhizoctonia begleiteten Falschucht des Kopfsalates (*Lactuca*) in Warmhäusern. Auf der anderen Seite überwiegen aber die günstigen Erfahrungen, wobei freilich zu berücksichtigen bleibt, daß die Bodendurchtränkung bisher nur auf kleinen Flächen wie Warmbeeten in Treibhäusern, Saatbeeten, Pflanzschulen usw. zur Anwendung gelangt ist. Für Melkentreibbeete stellte Delacroix (C. r. h. 131. 1900. 961) fest, daß das zweimalige Aufgießen von 10–12 l 0,33 v. H. Formalinlösung auf 1 qm das Auftreten von *Fusarium dianthi*, eine 0,1 v. H. Formalinlösung die Auskeimung der Sporen verhindert. Sehr gute Erfolge wurden gegen den Befall der Tabakspflänzchen in Saatbeeten durch *Thielavia basicola* von Clinton (Jahressb. Connecticut 1906. 342) mit 25 l einer 1 v. H. Formalinlösung auf 1 qm erzielt. Stone (Circ. 21. Versuchsst. Massachusetts 1909) verhütete das Auftreten von Brand an den Zwiebeln durch Eindrillen von 400 g Formalin zu 100 l Wasser mit den Samen. Für eine 360 m lange Drillreihe waren 4 l Flüssigkeit erforderlich. Das gleiche Verfahren ist von Clinton (Jahressb. Connecticut 1906. 232) zur Bekämpfung einer in Amerika als „brittle“ bekannten Zwiebelkrankheit ausgeführt worden mit dem Erfolge, daß durch Beigabe von 4900 l Formalin 1:240 auf 1 ha geerntet wurden:

behandelt	250	Bushel	Zwiebeln	auf	0,4	ha
unbehandelt	121	„	„	„	0,4	„

Eine wesentliche Verbesserung in den Wurzelbrandverhältnissen von Kiefernjämmlingen erzielte Jones (20. Jahressb. Versuchsst. Vermont 1906/07. 342) durch Behandlung des Bodens mit Formalin. Allerdings wurde die Keimung etwas beeinträchtigt, das Gesamtergebnis war dessenungeachtet ein zufriedenstellendes, nämlich auf gleicher Fläche

	geleimt	endgültiger Bestand
Unbehandelt . . .	2300 Pflänzchen	320 Pflänzchen
0,5 Formalin . . .	2400 „	2190 „
1 v. H. Formalin . .	1700 „	1570 „

Wegen *Plasmopara cubensis* hat Kornauth die Bodenbeize — einen Aufguß von 2 l Formalin : 100 l Wasser — mit Erfolg angewendet.

Aus den bis jetzt vorliegenden Angaben läßt sich der Schluß ziehen, daß das Formaldehyd als Bodenentfeuchungsmittel namentlich gegenüber den Erregern von Wurzelkrankheiten brauchbare Dienste leistet. Im besonderen empfiehlt es sich für Gewächshäuser, welche nicht mit Einrichtungen zur künstlichen Erwärmung des Bodens versehen sind.

Zusammengesetzte Formaldehydbrühen.

In Frankreich wird unter der Bezeichnung Bouillie Unique Usage eine aus „bisulfite cuvreux“ und Formaldehyd zusammengemischte Brühe in den Handel gebracht, welche *Plasmopara viticola*, *Oidium tuckeri* sowie *Laestadia bidwellii*, außerdem aber infolge des Formolgehaltes auch Insekten wie *Pyralis*, *Conchylis*, *Eudemis* usw. am Weinstock vernichten soll. Bretschneider (Z. B. D. Bd. 13. 1910. 135) vermochte mit dem Mittel keinerlei Erfolge gegen *Plasmopara* zu erzielen.

Eßigsäure, $\text{CH}_3 \cdot \text{COOH}$.

Plinius teilt in seiner Naturgeschichte (Bd. 18. Kap. 73) mit, daß die Linse vor Ungeziefer dadurch geschützt werden kann, daß man sie mit Eßig besprengt und nach dem Trocknen mit Öl trinkt.

Das Verhalten der Eßigsäure gegen die Fortpflanzungsorgane einiger parasitärer Pilze hat Wüthrich (Z. f. Pfl. 1892. 16. 81) geprüft.

Phytophthora infestans. Die Konidien liefern in 0,006 v. H. zahlreiche normal gefeimte Schwärmsporen, in 0,06 v. H. Lösung hört jede Lebenstätigkeit auf. Die Zoosporen stellen in einer 0,0063 v. H. Lösung jede Bewegung ein. Auskeimung derselben unterbleibt vollkommen.

Plasmopara viticola. In 0,0063 v. H. Lösung lassen die Konidien bereits eine gewisse nachteilige Beeinflussung erkennen. Schwärmerbildung sowie direkte Auskeimung unterbleiben in 0,0063 v. H.

Ustilago carbo. In 0,0063 v. H. erfolgt Keimung der Sporen, wohingegen dieselben in 0,063 v. H. unterbleibt.

Puccinia graminis. Die Uredosporen keimen in 0,0063 v. H. nur noch in geringem Umfange, bei 0,063 v. H. unterbleibt die Keimung.

In Übereinstimmung mit der letztangeführten Beobachtung fanden Hitchcock und Carleton (Bull. 38. Versuchstation Kansas), daß eine 0,1 v. H. Eßigsäure die Keimung der Uredosporen von *Puccinia coronata* verhindert.

Mit 50 v. H. Eßigsäure hat Müller-Thurgau (Zb. D. u. W. 1895. 61) den Gummisfluß bei Steinobst, sofern er nicht durch verfehlten Standort, ungeeigneten Düngerzustand des Bodens oder gelegentliche Verwundungen verschuldet wird, gemildert bzw. ganz ferngehalten. Bei seinem Verfahren werden nach Entfernung der abgestorbenen Rinde und der nötigenfalls auf künstlichem Wege erweichten Gummimassen, die Wunden glatt geschnitten und durch einen mit der Eßigsäure getränkten, fest auf die letztere aufzubindenden Lappen geschlossen. Das Beseuchten des Lappens mit der Säure ist zu wiederholen.

Acetylen, C_2H_2 .

Schon im Jahre 1896 haben Schriauz und Chuard (J. a. pr. 1896. 1. 755) den Vorschlag gemacht, das Acetylen zur Vertilgung von Schädigern des Ackerbodens zu verwenden. Sie empfehlen Calciumcarbid in geeigneter Weise der Ackerkrume beizumischen, wonach sich unter dem Einfluß der Bodenfeuchtigkeit das Acetylengas entwickelt. Bei den von mir (D. L. Pr. 1900. 1041) angestellten Freilandversuchen vermochten 50 kg Calciumcarbid, gleichmäßig in der Bodenkrume einer 75 qm großen Fläche verteilt, die darin befindlichen Nebläuse nicht abzutöten. Ähnliche Beobachtungen hat Zischofke (Jahresber. Pfälz. Obst- u. Weinbauschule Neustadt a. Haardt 1900. 39) gemacht. Ebenso hat das Gas gegen oberirdische Insekten verjagt. Zischofke (a. a. O.) berichtet, daß Blutläuse (Schizoneura) bei 10, 20 und 30 Minuten langem Verweilen in Acetylengas leben blieben, während die 10 Minuten lange Einwirkung von Schwefelkohlenstoff hinreichte, um die Tiere gänzlich zu töten oder doch in den Zustand der Unbeweglichkeit überzuführen. Schließlich ist noch zu berichten, daß nach Britton (Jahresber. Connecticut 1907/08. 796) zur Vertilgung von San Jose Schildläusen (*Aspidiotus perniciosus*) das Acetylengas sich gleichfalls nicht eignet, denn selbst bei der hohen Menge von 3840 g Acetylen auf 284 l Raum und einstündiger Wirkungs-dauer blieben noch 16,8 v. H. der behandelten Läuse am Leben.

Schwefeläther, $C_2H_5 \cdot O \cdot C_2H_5$.

Obwohl von R. Goethe der Schwefeläther zur Blutlausbekämpfung empfohlen worden ist, eignet sich das Mittel doch nicht für pflanzentherapeutische Zwecke, seines hohen Preises halber. Coupin (C. r. h. 129. 1899. 561) ermittelte, daß trockene Samen längere Zeit in Äthyläther-Luft verweilen können, ohne in ihrer Keimkraft benachteiligt zu werden. Er empfahl deshalb den Schwefeläther als Ersatzmittel für den bei der Säuberung der Samen von Niedertieren zuweilen die Samen schädigenden Schwefelkohlenstoff. Feuchte Samen werden sehr schnell durch Ätherdämpfe getötet.

Oxalsäure, $C_2H_2O_4$.

Der Einfluß der Oxalsäure auf den Keimungsvorgang bei einigen Pilzen ist von Wüthrich (Z. f. Pfl. 1892. 16. 81) zum Gegenstand einer Untersuchung gemacht worden, welcher folgendes zu entnehmen ist.

Phytophthora infestans. Auf einer 0,0063 v. H. Oxalsäurelösung ausgeleimt, zeigten die Konidien nur geringe Beeinflussung durch die Säure, bei 0,063 v. H. bildeten letztere weder Schwärmiporen noch erfolgte direkte Auskeimung. Zoosporen auf 0,0063 v. H. Lösung unterbrochen sofort ihre Bewegung und keimten nicht aus.

Plasmopara viticola. Konidien auf 0,0063 v. H. wurden merklich in ihrer Vitalität beeinflusst, auf 0,063 v. H. gelangten sie weder zur Schwärmerbildung, noch zur direkten Auskeimung.

Ustilago carbo. Auf 0,0063 v. H. Lösung keimten nur noch vereinzelte Sporen und die 0,063 v. H. Lösung verhinderte die Keimung völlig.

Calciumcyanamid (Kalkstickstoff).

Der Kalkstickstoff ist in neuerer Zeit als Mittel zur Hederichvertilgung herangezogen worden, teils in Pulver-, teils in Brühenform. Heinrichsen (Pr. Bl. Pfl. 1909. 110) streute 75 und 150 kg auf den Hektar mit dem Erfolge, daß eine erhebliche Menge von Hederich und weißem Senf vernichtet, der Hafer dahingegen nur ganz schwach und vorübergehend beschädigt wurde. Auf dem Quadratmeter fanden sich vor: Gestreut: 50 bzw. 1,5 g und unbestreut 650 bzw. 1190 g Hederichpflanzen. Untergetäter Klee sowie beigemischte Erbsen litten nicht. Giltner und Lang (Pr. Bl. Pfl. 1909. 25) benutzten zum gleichen Zwecke eine 10 v. H. Kalkstickstoffbrühe und machten die Wahrnehmung, daß sie an die Wirkung einer unter den gleichen Verhältnissen verabreichten 20 v. H. Eisenvitriollösung nicht heranreicht. Es blieben erhalten von 356 Pflanzen bei der 10 v. H. Kalkstickstoffbrühe 187, bei der 20 v. H. Eisenvitriollösung 38. Die nämlichen Erfahrungen machte Kulisch (Ber. Kolmar 1909/10. 42). Bei ihm übertraf das Eisenvitriol in seiner Wirkung den Kalkstickstoff, gleichviel ob er als Pulver oder als Brühe angewendet wurde, um das Dreifache.

Steinkohlen- und Holzteer sowie ihre Nacherzeugnisse.

Der Steinkohlen- und der Holzteer besitzen ebensowenig wie die Mehrzahl der aus ihnen für pflanzenpathologische Zwecke hergestellten Erzeugnisse eine bestimmte, festbleibende Zusammensetzung. Andererseits sind einige Teererzeugnisse von fester, gleichbleibender Zusammensetzung, wie das Lyjol, das Orthodinitrokresolfalum, reines Kresol, Creolin, Kreosol usw. viel zu teuer, um sich für eine allgemeine Verwendung im großen zu eignen. Diese Nachteile und noch einige andere bilden den Grund, weshalb die Teerabkömmlinge, obwohl ihre pilzkeim- und insektentötende Kraft einen hohen Grad einnimmt, bis auf den heutigen Tag nur eine beschränkte Verwendung gefunden haben. Für die Behandlung lebender Pflanzen kommen nur ganz wenige Teererzeugnisse in Frage. In der Hauptsache werden sie zur Entseuchung ruhender Pflanzen bzw. Pflanzenteile, als Abschreckungsmittel gegenüber höheren und niederen Tieren, sowie zur Vertilgung von Insekten außerhalb der Pflanze, beispielsweise von Niedertieren des Bodens, in Benutzung genommen.

Teer.

Infolge seiner zähflüssigen Beschaffenheit eignet sich der Teer als Erstickungsmittel überall dort, wo eine Gefährdung der Pflanze nicht zu befürchten ist. So gehen die an der Baumrinde, an Holzpfehlen, bemoosten Steinen usw. sitzenden Gierschwämme von *Liparis dispar* und anderen Schmetterlingsarten vollkommen zugrunde, wenn sie mit Teer überpinselt werden.

Im Staate Massachusetts ist dieses Verfahren zeitweise im großen Maßstabe durchgeführt worden. Bestreichen der von überflüssigen Rindenfeßen befreiten Reben während der Herbst- und Wintermonate mit der Valbianischen Mischung (s. weiter unten) dient zur Vernichtung von *Tetranychus telarius* und *Phylloxera vastatrix*-Eiern.

Sajo benutzte reines Steinkohlenteeröl mit gutem Erfolg gegen die Komma-Schildlaus, *Lepidosaphes ulmi*, sofern im Frühjahr vor dem Ausbruch der Knospen Stamm- und Astteile der befallenen Bäume so kräftig mit dem Öl bepinselt wurden, daß keine Stelle trocken blieb. Holzteeröl erwies sich für die ruhenden Knospen nachteiliger als Steinkohlenteeröl. Nur junge Zweige von *Ailanthus glandulosa*, sowie von *Elaeagnus* erwiesen sich als sehr empfindlich gegen den Anstrich. Weichsel, Aprikose, Robinie, Walnuß, Birne, Eiche zeigten genügende Widerstandsfähigkeit.

Der starke Geruch macht den Teer ferner geeignet zum Abschreckungsmittel. Als solches wird er namentlich gegen Krähen verwendet. Howard benutzte eine Mischung aus

Vorschrift (88):	Gasteer	6½ kg
	Kupfervitriol	12 „
	Wasser	100 „

Herstellung: Teer in einen Eimer schütten, 50 l siedendes Wasser hinzugeben, kräftig umrühren, den an der Oberfläche sich bildenden dicklichen, schwärzlichen Schaum vermittels Strohwisch usw. entfernen. Kupfervitriol in 50 l Wasser lösen, zur Teerbrühe hinzufügen, Gemisch gut durcheinanderrühren.

Verwendung: Mit der über dem Bodensatz stehenden Brühe ist das Getreide auf der Tenne zu benetzen, durchzustechen und schließlich behufs rascherer Zurücktrocknung mit etwas Staubkalk zu bewerfen. Von Tetard (J. a. pr. 1894. II. 616. 630) wird nachfolgendes Gemisch empfohlen:

Vorschrift (89):	Gasteer	60 l
	Petroleum	30 „
	Karbolensäure	10 „

Herstellung: Zu dem erhitzten Teer, nach Entfernung vom Feuer, Petroleum, sowie Karbolensäure hinzusetzen, durcheinanderarbeiten.

1 l der Lösung genügt für 1 Ztr. Getreide. Der Ausgang der Samen wird durch die Behandlung mit dem vorstehenden Mittel um 2—3 Tage verzögert.

Karbolineum.

Durch Destillation lassen sich aus dem Holz- und Steinkohlenteere verschiedene ölartige Erzeugnisse gewinnen, so das bei 150° übergehende Leichtöl, das bei 220° abgehende Mittelöl, das bei 220—270° gewonnene, bereits ziemlich dickflüssige Schweröl und endlich das Andracenöl bei 270—400°. Pech verbleibt als Rückstand. Mischungen dieser verschiedenen Ölsorten haben die Bezeichnung Karbolineum erhalten und sind zeitweise als wahres Universalmittel gegen Pflanzenkrankheiten angepriesen worden. Dem Karbolineum fehlt eine

der Grundeigenschaften von Bekämpfungsmitteln: die feste gleichbleibende Zusammensetzung. Letztere ist nicht nur bei den Karbolineumsorten aus den verschiedenen Bezugsquellen, sondern auch bei denen einer und derselben Erzeugungsstelle eine recht wechselvolle. An der Pflanzenschutzstation Wien (Z. B. D. 1909. 531) wurden 12 aus Steinkohlenteer und 1 aus Holzteer gewonnenes Karbolineum auf ihren Gehalt untersucht. Hierbei ergaben sich Schwankungen von 3—95 v. H. im Wassergehalt und Unterschiede im spezifischen Gewicht von 0,968—1,120. Derartige Abweichungen in der Zusammensetzung rühren her einmal von der verschiedenartigen Beschaffenheit der Steinkohle, und sodann von dem Mischungsverhältnis, welches die einzelnen Bezugsquellen wählen. Ein weiterer Nachteil des Karbolineums ist die wechselvolle Wirkungsweise gegenüber der Pflanze. Die von dem Mittel ausgehenden Dünste sind bald ohne Nachteil, bald von großem Schaden für die grüne Pflanze. Seiner starken Geruchsstoffe halber eignet sich das Karbolineum für bestimmte Gewächse überhaupt nicht. Weinstöcke dürfen vom Eintritt der Blüte ab unter keinen Umständen mehr mit dem Mittel behandelt werden. Somit bleibt als Feld der Anwendung für das Karbolineum nur noch der Baum in seinen verholzten Teilen übrig. Aber auch hier ist Vorsicht am Platze, denn Alderhold fand beispielsweise, daß im März und im Juni mit Karbolineum behandelte Wunden an jungen Bäumen gelegentlich Abtötungen der Rinde in erheblichem Umfange nach sich ziehen können.

Im Handel erscheint das unbearbeitete Karbolineum als ölig-zähflüssige, tief schwarzbraune, starkriechende Masse. Ein etwaiger Wassergehalt, dessen Ermittlung nach einem von Molz (Seifenheimer Mitt. f. Obst- u. Gartenbau. 1909) beschriebenen Verfahren erfolgen kann, ist als Verfälschung anzusehen. Daneben wird noch ein sogenanntes wasserlösliches Karbolineum unter allerhand Geheimmittelnamen hergestellt. Es bildet eine trübe, je nachdem mehr oder weniger starkriechende, hell- bis tiefbraune Flüssigkeit, welche sich mit Wasser noch weiter verdünnen läßt.

Eine eingehende Untersuchung über die Wirkung des Karbolineums als Mittel zur Insekten- und Pilzbekämpfung hat Molz (C. P. Abt. II. 30. 1911. 181) angestellt. Seinen Versuchen lagen im ganzen 30 Teeröle (rohes, entphenoltes, entbastes, entphenoltes und entbastes Teeröl, sowie Rohbasen und Rohphenole aus Teerölen), einerseits in reinem, andererseits in verseiftem Zustande (50 v. H. Teeröl, 50 v. H. Seifenlauge) zugrunde. Teeröl vom spez. Gewicht 0,902 bis 0,910 wird von ihm als Leichtöl, solches von 0,998—1,053 spez. Gewicht als Mittelöl und Teeröl von 1,093 und darüber als Schweröl bezeichnet.

Auf die Pflanze (junge Äpfel-, Birnen- und Kirschenriebe) wirken die Karbolineumdämpfe um so schädlicher ein, je leichter das Öl ist. Besonders nachteilig wirken die Dämpfe von den Rohbasen und den Rohphenolen. Die Teerung des Stammes (Pflirsichbaum) erwies sich als unschädlich. Zur Wundbehandlung eignen sich die Teeröle nicht, denn sie rufen unter Umständen Wundvergrößerung und Gummilaß hervor. Am wenigsten empfindlich in dieser Beziehung ist der Apfelbaum. Grünes Laub reagiert in sehr verschiedener Weise auf eine Behandlung mit Teerölen in 1 v. H. Lösung. Das Laub der Weinrebe leidet sehr

leicht, während Apfel, Birne, Zwetsche, Pflirsch, Stachel- und Johannisbeere die Bespritzung ziemlich gut ertragen. Das Blattwerk wird um so mehr geschädigt, je schwerer das Teeröl ist. Molz empfiehlt Bespritzungen mit 1 v. H. wasserlöslichen leichtem Teeröl bei Pflirschbäumen als Ersatz für die Kupferbrühen.

Alle Leichtöle besitzen geringe fungizide und bakterientötende Leistungen, währenddem diese bei den Teerölen vom spez. Gewicht 1,023 auffallend gute sind. *Nectria-ditissima*-Krebs verheilte unter dem Einfluß einer Behandlung mit unverdünntem Karbolineum. *Plasmopara viticola* wird durch Teeröllösungen nicht in befriedigender Weise bekämpft. Gegenüber *Sclerotinia fructigena* sind starke pilzwidrige Wirkungen zu verzeichnen.

Leichtöl wirkte gegen Schildläuse (*Diaspis piri*, *Aspidiotus ostreaeformis*) sicherer wie Schweröl. Zur Abtötung ist eine mindestens 30 v. H. Lösung des verseiften Teeröles erforderlich. Bei Blutlaus (*Schizoneura lanigera*) wurde die Beobachtung gemacht, daß unverdünntes Teeröl zwar die Läuse vollkommen vernichtet, daß es aber zugleich den Baum beschädigt, die Schweröle weniger wie die Leicht- und Mittelöle. Besseres leistet eine 10 v. H. Verdünnung des wasserlöslichen Karbolineums. Gegen die Weinblattmilbe (*Eriophyes vitis*) bewährte sich am besten entphenoltes Teeröl (20 v. H. in wasserlöslicher Form). Halbausgewachsene Raupen von *Pieris brassicae* wurden von einer 1 v. H. Verdünnung der wasserlöslichen Teeröle nicht sämtlich vernichtet. Für Euproctis-Raupen leisteten die wasserlöslichen Rohphenole aus Teerölen und die Rohbasen die besten Dienste. Rohphenole töteten bereits in 0,5 v. H. Verdünnung der wasserlöslichen Form halberwachsene Kohlweißlingsraupen (*Pieris*) durch Berührung. Gegenüber den Goldasterraupe (*Euproctis*) verwendete Molz das Teeröl auch als Magengift und verglich seine Wirkung mit der des Nikotines, des Schweinfurter Grünes, des Chlorbarhums, der Leinölseife und des Kupferkalkgemisches. Während Kupferkalk in einer Stärke von 2 v. H. eine deutlich fraßabschreckende Wirkung ausübte, vermochten die Teeröle eine solche nicht unter allen Umständen hervorzurufen. Als Magengifte in 1 v. H. Lösung blieben sie wirkungslos. Sofern das Karbolineum fraßabhaltende Eigenschaften entwickelt, ist der erzielte Erfolg nicht auf die in ihm enthaltenen Rohphenole und Rohbasen zurückzuführen. Bei der Bekämpfung von Bodeninsekten (Engerlinge, Larven von *Tenebrio molitor*) eignet sich das Karbolineum nicht als Ersatz für den Schwefelkohlenstoff und den Tetrachlorkohlenstoff. Für Schädiger, welche sich nahe an der Bodenoberfläche aufhalten (z. B. *Heterodera schachtii*) wird die Verwendung eines Gemisches von Karbolineum und Schwefelkohlenstoff angeraten.

Die kurz vor der Einsaat in den Boden gebrachten Teeröle wirken nachteilig, die mehrere Monate vorher eingebrachten vorteilhaft auf den Pflanzenwuchs ein.

Schander (M. Br. 2. 1910) empfiehlt größte Vorsicht bei der Verwendung von Karbolineum im Obstbau. Er hält eine Bespritzung während des Winters mit 10—20 v. H. Brühe für zulässig. Dagegen erklärt er das Mittel für ungeeignet gegen Blattläuse und Pilze.

Tullgren und Dahl (Uppsatser i praktisk Entomologi. 1908. 55) fanden, daß das Karbolineum unter schwedischen Verhältnissen nicht zur Sommerbehandlung geeignet ist, daß aber 5—10 v. H. Emulsionen in Form einer Winterbehandlung befriedigende Leistungen gegenüber Blattläusen und Blutläusen aufzuweisen haben.

Arbolineum ist nichts anderes als eine Bezeichnung für Karbolineum. Wie Schander (a. a. O.) zeigte, bildet das Arbolineum nicht, wie in manchen Empfehlungen behauptet wird, einen brauchbaren Ersatz für die Kupferkalkbrühe bei der Bekämpfung des Apfelschorfes (*Fusicladium*). Seine Spritzversuche ergaben:

	Apfelgewicht	Schorfmenge
Unbehandelt	37,8 g	97—97,3 v. H.
0,5 v. H. Arbolineum	32,5 „	96,7—97,3 „
2 v. H. Kupferkalkbrühe	48,9 „	8—8,3 „

Die nachfolgenden, zum Teil schon älteren Mittel sind im wesentlichen nichts anderes als Karbolineumgemische und müssen deshalb wie diese beurteilt werden. Eines der ältesten ist die ursprünglich zur Vernichtung der sogenannten Wintereier von *Phylloxera vastatrix* bestimmte Balbianische Mischung, deren Herstellung zu erfolgen hat nach der

Vorschrift (90):	Steinkohlenteeröl	5 kg
	Naphthalin	7,5 „
	Gebraunter Kalk	25 „
	Wasser	100 l

Später (R. V. 63. 1899. 2. 205) ist das Mittel in nachstehender Weise vereinfacht worden.

Vorschrift (91):	Schweres Teeröl	4,5—9 kg
	Kalk	18 „
	Wasser	100 l

Herstellung: Den Kalk mit möglichst wenig Wasser zu Fettkalk ablöschen, das Öl mit dem Fettkalk gut mischen, alsdann in kleinen Mengen unter ständigem Umrühren das Wasser hinzusetzen. Nachträgliche Ölauscheidung auf der Oberfläche deutet fehlerhafte Herstellungsweise an.

Wenn diese Brühe hier und da gegen *Conchylis* und *Eudemis* in den Traubengepinsten empfohlen wird, so muß daran erinnert werden, daß alle teerhaltigen Bekämpfungsmittel sich mit Rücksicht auf die Möglichkeit der Annahme von Teergeruch durch die Trauben nicht für Weinberge eignen.

In Italien wurde Leim und Soda, neuerdings auch Terpentinäther zur Herstellung von Teeremulsionen empfohlen, eine Leimemulsion von Targioni-Tozzetti (Agric. italiana 1891) gegen *Schizoneura*, *Chinoaspis* und *Aspidiotus*, eine Sodaemulsion von Franceschini (ref. St. sp. 20. 1887) gegen *Diaspis pentagona* und eine Terpentinätheremulsion von Boglino (Flugblatt 4, Osservatorio Consorziale, Turin) ebenfalls gegen *Diapsis pentagona* zum Aufpinseln nach Abreiben der Rinde. Letztere besteht aus

Vorschrift (92):	Teeröl	6,4 kg
	Terpentinäther	0,6 „
	Kochsalz	7 „
	Mehl eine Kleinigkeit	
	Wasser	100 l

Gegenüber *Aulacophora hilaris*, dem Kürbisblattkäfer, bewährte sich nach Wallis (J. A. V. 1908. 100) nachstehende Brühe besser wie Bleiarjenat und Schweinfurter Grün.

Vorschrift (93):	Rohes Teeröl	1,25 l
	Schmierseife	1,2 kg
	Ätznoda	0,150 „
	Wasser	100 l

Seife und Soda in 2,5 l kochendem Wasser lösen, Teeröl hinzusetzen, emulsionieren, Rest des vorher erhitzten Wassers hinzufügen, mischen.

Karbonsäure.

Die auch als Phenol, Phenylhydrat, Monooxybenzol, Phenylsäure bezeichnete Karbonsäure (*Acidum carbolicum*) bildet in reinem Zustande farblose, in Wasser und Alkohol lösliche, bei 42° schmelzende und bei 182° in Gasform übergehende Kristalle von der Zusammensetzung C_6H_5OH . Als *Acidum carbolicum liquidum crudum* wird eine 15—80 v. H. Phenole, Kresole usw. enthaltende Flüssigkeit bezeichnet, welche sich nur in bestimmten Fällen für pflanzenpathologische Zwecke eignet. Zur allgemeinen Verwendung gelangt üblicherweise ein als *Acidum carbolicum liquefactum Ph. G. V* bezeichnetes Erzeugnis, dessen Preis (E. Merck, Preisliste 1913) 1,06—1,20 M für das Kilogramm beträgt. Wiederholt ist der Versuch gemacht worden, die Karbonsäure auch gegenüber den Erregern von Pflanzenkrankheiten nutzbringend zu verwerten. Ein durchgreifender Erfolg ist bis jetzt aber diesen Bestrebungen versagt geblieben. Unbedingt nötig wird es für die Zukunft sein, über die bei Bekämpfungsversuchen verwendete Karbonsäure nähere Gehalts- und Beschaffenheitsangaben zu machen. Ohne diese Angaben sind alle Mitteilungen über die mit karbonsäurehaltigen Mitteln gemachten Erfahrungen minderwertig.

Das Mittel kann für sich allein oder in Verseifungen angewendet werden.

Einfache Karbonsäure.

Innerlich ist von Green (I. M. N. 1. 120) ein als Phenyl bezeichneter Stoff, vermutlich Karbonsäure, Kaffeebäumen verabreicht worden. Er goß über den aufgelockerten Boden rund um den Baum eine aus 1 Teelöffel voll „Phenyl“ auf 2 l Wasser bestehende Brühe. Das verwendete Quantum wird nicht angegeben. Green bemerkte anfänglich „nach Ablauf eines Monats finde ich, daß der als Versuchssubjekt dienende Baum, die grüne Schildlaus, *Lecanium viride*, vollständig abgestoßen hat, während die Plage auf den benachbarten Bäumen eher zu- als abgenommen hat.“ Später hat er jedoch erklärt, daß er von der innerlichen Phenylbehandlung nichts halte.

Außerliche Verwendung hat die Karbolsäure als Boden- und Samen-desinfektion sowie als Spritz- und Streumittel zur Vertilgung von Insekten auf belaubten Pflanzen gefunden.

Nühn (B. 3. 88) vermochte durch Beigabe von 50 kg einer 30 v. H., 50 v. H. bezw. 100 v. H. Karbolsäure auf $\frac{1}{4}$ ha die Zuckerrüben nicht von *Heterodera schachtii* freizuhalten.

Ushmead (Bull. 14. D. E.) empfiehlt Kohlpflanzen, auf welchen *Plusia brassicae*, die Kohlraupe, auftritt, mit einer Mischung bestehend aus 20 Teilen phosphorsaurem Kalk, 3 Teilen frisch gelöschtem Kalk und 1 Teil Sägespänen, welche vollständig mit Karbolsäure durchtränkt worden sind, zu überstreuen und diese Behandlung nach 2—3 Tagen zu wiederholen.

Hellriegel (Z. 3. 1890. 555) verwendete eine 20 stündige Einweichung der Rübensamen in 1 v. H. Karbolsäurelösung zur Verhinderung des Auftretens von Wurzelbrand. Carlsson (Z. 3. 1894. 434) weicht zu gleichem Zwecke die Rübenkerne zunächst erst 3 Tage lang bei $17\frac{1}{2}$ — 19° C. in Wasser ein und beizt sie dann erst mit einer 1—2 v. H. Lösung von roher Karbolsäure. Ziemlich umfangreiche Versuche stellte Frankl (Z. 3. 1894. 225—240) mit einer 0,5 v. H. Karbolsäure als Beizmittel für Rübensamen an. Bei 20 stündiger Einwirkungsdauer gingen die Knäule erst nach 14 Tagen und ziemlich lückenhaft auf. Die Pflänzchen blieben bis auf wenige Ausnahmen vom Wurzelbrand verschont. Eine 18 stündige Beize ergab die nämlichen Resultate. Der nur 15 Stunden gebeizte Samen lief bereits am 8. und 9. Tage vollkommen auf. 25 v. H. der Pflänzchen waren vor dem Vereinzeln wurzelbrandig, überstanden die Krankheit aber ohne nennenswerten Nachteil. Ungünstige Ergebnisse wurden mit der 10 stündigen Beize erzielt, denn es elagten etwa 50 v. H. der Pflanzen dem Wurzelbrand ohne sich wieder zu erholen.

Mit einer 1 v. H. rohen Karbolsäure gelang es Webster (I. L. 7. 206) den Blasenfuß auf Zwiebeln, *Limothrips tritici* Pack., zu vernichten, soweit als er in den Bereich des über die Pflanzen versprühten Mittels kam. Nach Marlatt (Y. D. A. 1895. 397) haben Besprengungen der Weinstöcke mit 1 v. H. Karbolsäure den Rojenkäfer, *Macrodactylus subspinosus*, vertrieben. Ungünstige Erfahrungen machte Slingerland (Bull. 44 der Versuchstat. zu Ithaca, New York) mit einer 10 v. H. Lösung beim Birnbaumjaeger, *Psylla pyricola*, denn die Eier dieses Schädigers blieben zum größten Teile lebensfähig, während die Blattknospen beschädigt wurden. Dagegen wird von einem nicht genannten Autor (Z. 2. W. 1892. Nr. 23) berichtet, daß eine 10 v. H. Amylokarbollösung die Larven des Spargelkäfers, *Lema asparagi* L., erfolgreich zurückhält, wenn im Laufe des Sommers wenigstens 4 Besprengungen vorgenommen werden.

Als Abwehrungsmittel gegenüber Wurzelläusen von Forbes (Bull. 130. Illinois 1908) verwendet, versagte die Karbolsäure fast vollkommen. Gleichzeitig stellte der Genannte fest, daß die 5—30 Minuten währende Einwirkung einer 2 v. H. Karbolsäure auf die Keimkraft von Maisamen keinen schädlichen Einfluß ausübt.

Auch zur Unkrautvertilgung ist die Karbolsäure in Anwendung gebracht worden und zwar von Jones und Orton (12. Jahressb. Vermont 1899. 182),

welche mit einer 3 v. H. Karbolsäurelösung gegen Löwenzahn (*Taraxacum*), Bluthirse (*Panicum*), Knöterich (*Polygonum*) und Wegerich (*Plantago*) beachtenswerte Erfolge erzielen.

Verseifte Karbolsäure.

Mit Seife gibt die Karbolsäure ziemlich gut haltbare Emulsionen, welche gegen die als Raivurm bezeichnete Larve des Apfelblütenstechers (*Anthonomus pomorum*), gegen den Apfelblattsauger (*Psylla mali*), die Blutlaus (*Schizoneura lanigera*), die Knospengallmilbe (*Phytoptus ribis* Westw.) auf Johannisbeersträuchern, gegen Rindenläuse und Apfelbaumbohrkäfer brauchbare Dienste leisten. Die Zusammensetzung der spritzfertigen Brühen ist gewöhnlich derart, daß sie 0,5—0,75 v. H. Karbolsäure und ebensoviel oder weniger Seife enthalten. Für die Herstellung gelten die bei der Petroleumbrühe (s. weiter unten) gemachten Vorschriften. Empfohlen wurde das Mittel u. a. von Whitehead (J. A. S. 3. J. Bd. 2 T. 2. S. 241) und von Cook (Jahresb. 1890. Versuchsst. für Michigan, S. 223). Zur Behandlung von Insekten auf verholzten Pflanzenteilen, beispielsweise Milben auf Rebholz, können stärkere Brühen Verwendung finden, welche bis zu 1 v. H. Karbolsäure und bis zu 3 v. H. Seife enthalten. Rathay (Weinlaube 1894, Nr. 9) bezeichnet eine 1 v. H. Lösung in Wasser als geeignetes Bekämpfungsmittel für die rote Milbenspinne (*Tetranychus telarius*) auf Weinstöcken und Fleischer (Z. f. Pfl. 1900. 70) empfiehlt gleichfalls die einprozentige Lösung, in erster Linie zur Blattlausvertilgung.

Kresol (Kresylsäure).

Die Kresylsäure (Ortho=Meta=Para=Kresylsäure) entspricht der Formel $C_6H_4.OH.(CH_3)$. Das Orthokresol bildet weiße, in Alkohol, Äther, Chloroform, in Alkalien und in etwa 30 Teilen Wasser lösliche, bei 28—30° schmelzende und bei 187—189° vergasende Kristalle. Die Meta- und die Parakresylsäure besitzen nur geringe Wasserlöslichkeit. Für pflanzenpathologische Zwecke kommt nur die billigere Orthokresylsäure (E. Merck, Preisliste 1913, 1 kg = 1,90 M) neben dem Cresolum crudum Ph. G. V., einem gereinigten Gemenge verschiedener Kresole (E. Merck, Preisliste 1913 1 kg = 1 M) in Frage. Letzteres bildet eine gelbbraune, klare in Alkohol und Äther lösliche, in Wasser nur ganz wenig lösliche Flüssigkeit, welche die drei Isomerenkresole in wechselnden Mengen enthält. Um eine gleichmäßige Verteilung des Kresols in Wasser zu ermöglichen, ist die Vermischung mit Alkalien nötig, mit denen es lösliche Verbindungen eingeht.

Ein Gemisch aus Rohkresol und Seife hat den Namen Sapokarbol erhalten. Eine 1 v. H. wässrige Lösung dieses Mittels tötet, wie Sidler (Zb. D. u. W. 1893. 75) mitteilt, die Blattläuse nur unvollkommen. Stärkere Lösungen beschädigen das Laub. Gleiche Beobachtungen hat Noebele (I. L. 6. 13) gemacht. Nach ihm werden Phorodon-Läuse auf Pflaumenbäumen sowohl durch eine 2 v. H. wie durch eine 1 v. H. Sapokarbollösung vollständig vernichtet, in beiden Fällen werden aber die Blätter verbrannt. Fleischer (Z. f. Pfl. 1891. 328. 1896. 17) bezeichnet das Sapokarbol in 1 v. H. Lösung als das zur Zeit beste Blattlausvertilgungsmittel, „es ist bequem, sehr billig, haltbar, sicher wirksam und den

benannten Stoffes enthält. Um dem Austrocknen dieses Breies vorzubeugen, ist derselbe mit einem geringen Zusatz von Seife versehen worden. Das absolut trockene Orthodinitrokreosolkalium ist leicht explosibel. Den Namen Antinonin hat es deshalb erhalten, weil es während eines Auftretens der Nonnenraupe, *Liparis monacha*, in den bayerischen Forsten entdeckt und für ein Spezifikum gegen diesen Schädiger angesprochen wurde.

Die mit dem Antinonin inzwischen angestellten Versuche lassen erkennen, daß das Mittel geeignet ist, unter Umständen ganz wertvolle Dienste gegen Insektenschädiger und bestimmte Pilze zu leisten, daß andererseits die anfänglich auf dasselbe gesetzten Hoffnungen zu weitgehende waren. Ein ungenannter Autor berichtet (Süddeutsche Apotheker-Zeitung 32. Jahrg. 1892. Nr. 30), daß bei Verdünnungen von 1 : 750—1 : 1000 für die Pflanze nicht das geringste zu befürchten ist. Falls stärkere Lösungen erforderlich werden und die zu handelnden Pflanzenteile jung und zart sind, ist es ratsam, die letzteren 24 Stunden nach Aufstäubung des Mittels mit Wasser abzusprühen. Das Mittel erfordert bei der Anwendung im großen unter allen Umständen leicht zu beschaffende, große Mengen von Wasser in der Nähe des Ortes, an welchem es zur Anwendung gelangen soll. Allem Anscheine nach beschränkt sich seine Wirkungsfähigkeit auch nur auf weichhäutige Schädiger. Die hartschaligen Liguster-Lappenrüssler, *Otiorrhynchus ligustici* L., widerstanden den Einwirkungen einer ziemlich starken Antinoninlösung zum weitaus größten Teile. Die nachstehenden Berichte enthalten eine indirekte Bestätigung hierfür, insofern als sie sich sämtlich auf weichhäutige Insekten beziehen. Thorsen verzeichnet gute Erfolge gegen *Nematus ribesii* auf Johannisbeeren mit einer 0,125 v. H. Antinoninlösung (Z. f. Pfl. 1895. 174). Schöyen hat das Mittel als vorzüglich gegen *Lophyrus rufus* (ebenda.) gefunden. Reuter berichtet (Mitt. d. Alderbau-Min. Nr. 8. Helsingfors. 1894, ref. Z. f. Pfl. 1895. 178), daß eine mit 0,25 v. H. und 1,25 v. H. Brühe „ziemlich wirksam“ gegen die Graseule, *Charaas graminis* L., ist. Auf die Nonne wirkt eine Lösung von 1 : 300 nach 12—24 Stunden absolut tödlich und selbst bei Verdünnungen von 1 : 1000 gingen nach 24 Stunden noch $\frac{2}{3}$ der Nonnenraupen zugrunde. Selbst mit der 800fachen Verdünnung gelang es ihm, die „zählebigen und gefräßigen“ Larven sicher zu töten. Durch einen geringen weiteren Seifenzusatz wird das Mittel noch wirkungsvoller, indem dann selbst Lösungen von 1 : 1500 den Nonnen noch absolut tödlich werden. Ebenso brauchbar ist das Antinonin gegen Schildläuse auf Zimmerpflanzen, Apfel- und Pfirsichbäumen usw., ferner beim Auftreten von Blasenfüßen (Thrips), Milbenspinnen (*Tetranychus*), Blattläusen. Mäuse werden durch 0,001 g Orthodinitrokreosolkalium, Ratten durch 0,02 g getötet. Antinonin hat sich auch als ausgezeichnetes Mittel zur Zerstörung von Baumschwämmen wie *Polyporus vaporinus* P. *destructor*, *Trametes cryptarum* (Rotfäule und Ringscheibe der Kiefer) bewährt. Die Lösungen können in diesem Falle selbst noch dünner als 1 : 1500 sein, ohne unwirksam zu werden.

Trotz alledem dürfte gegenwärtig das Antinonin kaum noch im Gebrauche sein.

Thymol, $C_{10}H_{14}O$ (β -Propyl-m-Kresol).

Constantin und Dufour (R. B. 1893. 497—514) haben Versuche mit einer 2 $\frac{1}{2}$ v. H. Thymollösung gegen die Molekrankheit der Champignons angestellt, aus welchen hervorgeht, daß diese Substanz ein ziemlich wirksames Mittel zur Verhinderung der Krankheit bildet. Einer allgemeinen Einführung des Mittels in der Praxis stehen seine Schwerlöslichkeit in Wasser sowie sein hoher Preis entgegen (E. Merck, Preisliste 1913. Thymol cryst. Ph. G. V. 1 kg = 14,50 M).

Lysol.

Ein aus gleichen Teilen Rohkresol und Kaliseife zusammengesetzter Körper, welcher im Gegensatz zum reinen Kresol mit Wasser eine Lösung gibt, hat die Bezeichnung Lysol erhalten. Die Ansichten über die Brauchbarkeit des Lysoles als Insektenvertilgungsmittel gehen weit auseinander, was in der wechselnden Zusammenfassung des Rohkresols seinen Anlaß haben mag. Innerlich gegeben wirkt das Lysol nachteilig auf die Pflanze (Otto, Z. f. Pfl. 1892. 198—206). Zu äußerlicher Verwendung ist das Mittel sowohl als Insektizid wie als Fungizid empfohlen worden.

a) Als Insektizid:

0,25 v. H. Lösung von Lysol tötet nach Fleischer (Z. f. Pfl. 1891. 330) nackte Blattläuse, ohne den Pflanzen merklich zu schaden. Rathay (Weinlaube 1894. Nr. 9) empfiehlt 250 g Lysol auf 100 l Wasser = 0,25 v. H. als geeignetes Mittel gegen die Milbenspinne, Tetranychus telarius, auf den Weinstöcken.

0,50 v. H. Lysollösung fand Glaab (Z. f. Pfl. 1894. 21) unwirksam gegen Blattläuse und dabei schädlich für das junge Laub von Artemisia absinthium.

1 v. H. Lösungen eignen sich zur Vertilgung von Blattläusen auf Pfirsich, Apfel, Rose und von Frostspannern an Birnen. Kossel (Berner Blätter f. Landw. 1894. Nr. 48 und 99) verwandte sie mit Erfolg gegen Blutlaus. Rosenknospen leiden unter der Einwirkung des Mittels.

1,5 v. H. Lysollösung vernichtete nach Kraft (Schweiz. landw. Ztschr. 1894. S. 349, Z. f. Pfl. 1895. 253) die Reismotten (Cheimabotia brumata) an Kirschbäumen ohne wahrnehmbaren Schaden für das Blattwerk.

2 v. H. Lösungen sind nach Otto (Z. f. Pfl. 1892. 80) ohne genügenden Erfolg gegen Aphis viciae Kalt. und verletzen dabei die Pferdebohnen. Glaab (a. a. O.) fand sie unwirksam gegen die Blattläuse auf Evonymus europaeus L., sowie gegen Raupen auf Rosengebüschen, dahingegen werden Blattläuse auf Rosen, Prunus domestica L. und Artemisia absinthium L., sowie Raupen auf dem Pfaffenhütchenstrauch binnen kurzer Zeit getötet. Die jungen Blätter der Rosen, der Apfel, Pflaumen und des Pfaffenhütchens wurden nur unbedeutend, die älteren gar nicht verletzt; die Triebe von Artemisia litten dagegen ganz bedeutend. Apfel, welche von der Lösung getroffen wurden, erhielten braune Flecke, gelangten aber zur Reife. Herzog (Straßburger Post. 1894. S. 370

empfehlte die 2 v. H. Lösung gegen Schildläuse auf Bäumen, während Fondard (Bull. Soc. nat. Agric. 1909. 434) mit einer 5 v. H. Lösung bei *Chrysomphalus minor* auf Orangenbäumen nur 60 v. H. tote Läuse erzielte.

5 v. H. Lysolwasser soll die Ausheilung des Krebses an Obstbäumen weit schneller bewirken als ein Überzug von Teer oder Baumwachs.

Sowohl die Nebläuse (*Phylloxera vastatrix*) wie ihre Eier werden nach Moritz (a. a. O.) sicher getötet durch

10:100	Lysol=Flüssigkeit	bei einigen Sekunden Wirkungszeit
5:100	"	" " " " "
4:100	"	nach 30—35 Minuten "
1—2:100	"	" 45 "

b) Als Fungizid:

Der Vorschlag zur Verwendung des Lysols gegen Pilzkrankheiten der Kulturgewächse ist von Civière (J. a. pr. 1895. I. 204, 206) ausgegangen. Nach ihm eignet sich eine 0,5 v. H. Lysollösung ebenso gut zur Bekämpfung von *Plasmopara viticola* wie die Kupferkalkbrühe und besitzt überdies noch den Vorteil, zu gleicher Zeit auch den echten Mehltau, *Oidium*, sowie alle tierischen Feinde des Weinstocks zu beseitigen. Die Anzahl der erforderlichen Bespritzungen beträgt drei. In Frankreich soll die erste zwischen dem 20. und 30. April, die zweite zwischen dem 1. und 8. Mai, die dritte zwischen dem 1. und 8. Juni stattfinden. Für die deutschen Weinbaubezirke sind diese Termine je 8 Tage später zu legen. Eine Nugharmachung dieses Vorschlages ist bisher nicht erfolgt.

Constantin und Dufour (R. B. 1893. 497—514) beschränkten die Molekrankheit der Champignonpilze durch eine Bepinselung von Boden und Wänden der Zuchtträume vor dem Ansetzen einer neuen Kultur. Wo die letzteren feucht gelegen sind, ist eine 2malige Behandlung erforderlich.

Mit Kupfersalz versetztes Lysol hat die Bezeichnung Klyrol erhalten. Es stellt eine sirupsdicke, dunkelgrüne Masse dar, welche sich leicht mit Wasser zu einer milchiggrünen Flüssigkeit mischt. Neben und Obstbäume vertragen Lösungen von 1—1½ v. H., Blumen nur solche von 0,1 v. H. Die Klebekraft ist, wie Volke (Ver. Görz. 1902. 20) ermittelte, geringer als bei der Kupferkalkbrühe. Wahl und Zimmermann (Z. B. Ö. 1909) haben Untersuchungen darüber an- gestellt, ob sich außer dem Rohlysol und gereinigtem Lysol auch das Klyrol etwa als Ersatzmittel für das unzuverlässige Karbolineum eignet. Im ganzen sind die Ergebnisse nicht günstig ausgefallen. Als Zusatz zu einem anderen Insektizid (beispielsweise Tabakslauge) scheint das Lysol aber Brauchbares zu leisten, indem es die Wirksamkeit des in Frage kommenden Mittels wesentlich steigert.

Österreichische Pflanzenpathologen haben ein als Demi-Lysol bezeichnetes Ersatzmittel für das Karbolineum empfohlen. Als Vorzüge gegenüber dem letztgenannten werden angeführt die immer gleichmäßige Zusammensetzung, die gleichmäßig gute Lösung in Wasser, die Unschädlichkeit gegenüber den Gummiteilen der Spritzen und die saubere Beschaffenheit der mit dem Mittel benetzten Pflanzenteile. Hinlängliche Erfahrungen über das Erzeugnis liegen noch nicht vor.

Creolin.

Creolin ist eine tief dunkelbraune, teerartig riechende, in Alkohol und Äther lösliche, milchige Emulsionen liefernde Flüssigkeit vom spezifischen Gewicht 1,04 bis 1,08, welche aus Homologen des Phenoles, Kohlenwasserstoffen, organischen Basen, Harzen, Chlor und Schwefelverbindungen besteht, es fehlt ihm eine feste, bestimmte Zusammensetzung und damit ein wichtiges Erfordernis.

Halsted (19. Jahresber. Neu-Jersey 1899. 335) berichtet, daß eine 0,5 v. H. Mischung von Creolin mit Wasser bereits nachteilig auf die Pflanzen einwirkt, während Fleischer (Z. f. Pfl. 1891. 330) noch bei einer 0,75 v. H. Brühe keinerlei Pflanzenbeschädigungen und Zechini und Silva (St. sp. 24. 357, Z. f. Pfl. 1895. 165) sogar bei Brühen mit 1,5 v. H. Creolin keine Pflanzenbeschädigungen eintreten sahen. Die 0,5 v. H. Brühe hemmt nach Halsted nur unvollkommen das Pilzwachstum. 0,75 v. H. Brühe ließ etwa die Hälfte der damit behandelten Insekten am Leben; 1,5 v. H. Brühe vernichtete *Conchylis ambiguella*. Zechini und Silva benutzten die nachstehenden Mischungen:

	1.	2.	3.
Creolin	1,5 v. H.	1,5 v. H.	1,5 v. H.
Tabaksaft	—	4,0 „	3,0 „
Amylalkohol	8,0 „	—	—
Seife	—	—	1,0 kg
Wasser	90,5 „	94,5 „	100 l

Mit 5 v. H. Creolinemulsion gelang es Schroeder (Z. f. Pfl. 16. 1909. 1—13) 57 v. H. Heuschreckenlarven (sogenannte Fußgänger), mit einem Gemisch aus 2 kg Creolin und 2 kg Kaliseife auf 100 l Wasser 82 v. H. der Schädiger zu vernichten.

Als Beize für Kartoffelknollen von Mohr (Insektengifte 73) verwendet, hatte 9,25 v. H. Creolinwassermischung bei 20 stündiger Einwirkungsdauer eine Verspätung des Austreibens um 10 Tage zur Folge.

Kreosot.

Das aus dem Buchenholzteere gewonnene Creosotum purum stellt eine schwarzgelbliche Flüssigkeit von der Dichte 1,8 und dem Siedepunkte 250—220° C. dar, welche Guajakol $C_6H_4(OCH_3).OH$ sowie Kreosol ($C_6H_5OCH_3.CH_3.OH$) enthält und mit Alkohol, Äther, Schwefelkohlenstoff und Öl mischbar ist. Der Stoff hat einige Bedeutung dadurch erlangt, daß er von der Gipsy moth-Commission des Staates Massachusetts (Forbush und Fernald, The gipsy moth. Boston 1896. 123. 124) zur Grundlage für ein Mittel zur Vernichtung der Eischwämme des Schwammspinners (*Liparis dispar* L.) gemacht worden ist. Das Mittel hat folgende Zusammensetzung:

Vorschrift (94):	Kreosot	50 v. H.
	Karbonsäure	20 „
	Terpentin	20 „
	Steinkohlenteer	10 „

und wird zum Bepinseln der Eischwämme benutzt. Das Terpentin dient zur Flüssigerhaltung des Kreosotes, der Teer hat die Aufgabe, die Eierschwämme schwarz zu färben und so die in Behandlung genommenen Örtlichkeiten zu kennzeichnen. Die Zerstörung der Eier ist eine vollkommene.

Nitrobenzol, $C_6H_5NO_2$.

Das Nitrobenzol (Mirbanöl), eine ölige, farblose bis gelbliche, stark nach Bittermandelöl riechende, in Alkohol, Äther und Älen lösliche, in Wasser unlösliche, bei $209^\circ C$. siedende Flüssigkeit von der Dichte 1,187 ist fast gleichzeitig von Papajogli, Targioni-Tozzetti und Del Guercio (St. sp. 20. 449. 561) als Insektizid erprobt worden. Die beiden letztgenannten bezeichnen eine gewöhnliche Seifenemulsion von 0,5—0,75 v. H. und eine alkoholische Seifenemulsion mit Nitrobenzol von 0,25—0,5 v. H. als unschädlich für die Pflanzen. Ersterer stellte fest (B. C. 1892. 492), daß die Eier von Fliegen und Seidenraupen nicht mehr zur Entwicklung gelangen, wenn sie unter einer Glasglocke dem Dunste von einigen Milligrammen Nitrobenzol ausgesetzt werden. Er will auch die Reblaus mit einem Nitrobenzolgemisch aus 5 kg Nitrobenzol, 5 kg Schwefelsäure und 90 l Wasser erfolgreich bekämpft haben. Eine Mischung aus 50 Teilen Nitrobenzol, 150 Teilen Amylalkohol und 100 Teilen Kaliseife bezeichnet Papajogli als geeignet zum Schutze oberirdischer Pflanzenteile vor schädlichen Insekten. Vor der Verwendung ist 1 Teil des Gemisches mit 10—20 Teilen Wasser zu verdünnen. Zechini und Silva (St. sp. 24. 357) machten die Beobachtung, daß das Laub des Weinstockes leicht von den Mirbanöl enthaltenden Mitteln geschädigt wird, selbst dann noch, wenn dieselben nur 2 v. H. davon enthalten. Der Heu- und Sauerwurm (*Conchylis ambiguella*) geht unter der Einwirkung der 2 v. H. Mischung zugrunde.

Gegenwärtig ist das Nitrobenzol als Insektenvertilgungsmittel vollkommen außer Gebrauch gekommen.

Pictrinsäure.

Die gelbe, in 170 Teilen Wasser, 10 Teilen Alkohol und 6,5 Teilen Äther lösliche Kristalle mit einem Schmelzpunkt von $122,5^\circ$ bildende Pictrinsäure (*Acidum picronitricum pur. cryst.*; *Trinitrophenol*; $C_6H_2(OH)(NO_2)_3$) hat wohl ihres bitteren Geschmacks halber Eingang in die Pflanzentherapie und zwar als Abwehrmittel gefunden. Ob sie auch als Magengift in Frage kommt, bedarf noch der Untersuchung. Ihre Löslichkeit macht sie unbrauchbar für eine vorbeugende Behandlung und läßt somit eines der wichtigsten Erfordernisse vermissen. Auf die Pflanze wirkt die Säure stark schädigend ein. Nach den Untersuchungen von Burmester (Z. f. Pfl. 1908. 154) leidet die Keimkraft der Gerste und des Weizens bereits unter der Einwirkung einer 0,1 v. H. Resloritlösung (s. weiter unten). Wurzelbeschädigungen konnte Mach (Ber. Augustenberg 1907) bereits bei Anwendung einer 0,05 v. H. Resloritlösung beobachten. Es ist versucht worden, diese üble Eigenschaft durch einen Zusatz von Kalk zu beseitigen. Dieser mit dem Namen Reslorit belegten Mischung ist ein Deutsches Reichspatent

(K. 25078/451) erteilt worden. Kulisch (Ber. Kolmar 1907/08) zeigte, daß das Reflorit gegen die in Weinbergen auftretenden Pilzkrankheiten unbrauchbar ist, und Burmester (a. a. O.) fand, daß es sich nicht zur Vernichtung der Sporen von *Tilletia caries* und *Ustilago hordei* eignet. *Galerucella luteola* nahm bei Versuchen von F. B. Smith (29. Jahresh. Neu-Jersey 1909) pikrinisierte Ulmenblätter nicht an, wohingegen *Macroductylus subspinosus* ohne weiteres die mit Pikrinsäure benetzten Weinblätter fraß.

Naphhtalin.

Das Naphthalin ist ein nach der Formel $C_{10}H_8$ gebauter Kohlenwasserstoff, welcher bei gewöhnlicher Temperatur und im gereinigten Zustande aus weißen in Alkohol und Äther löslichen, bei 70—80° C. schmelzenden, bei 100° sublimierenden, bei 218° C. siedenden, glänzenden Blättchen besteht. In Wasser ist der Stoff vollkommen unlöslich. Seine für pflanzenpathologische Zwecke wichtigste Eigenschaft besteht in dem Geruch, welcher das Mittel zur Vertreibung und zur Abhaltung von Insekten durch Vergällung des zu schützenden Pflanzenteiles brauchbar macht. Im geschlossenen Raume vermag das Naphthalin auch kleinere Niedertiere zu töten. Fungizide Leistungen sind bis jetzt von ihm nicht bekannt geworden. Zur Vertreibung von Bodeninsekten eignet sich das Naphthalin nicht, denn Also (Bull. Coll. Agric. Tokyo 1907, 413) ermittelte, daß schon ein Zusatz von 0,05 v. H. Naphthalin zum Boden hinreicht, um das Wachstum höherer Pflanzen zu beeinträchtigen.

Innerlich:

Green (I. M. N. 1. 120) brachte Naphthalin 14 g ($\frac{1}{2}$ Unze) pro Kaffeebaum an die Wurzeln des letzteren in der Absicht, damit *Lecanium viride* von den Pflanzen zu vertreiben. Ein Erfolg war nicht zu bemerken.

Äußerlich:

Reines Naphthalin eignet sich zum Schutze lagernden Getreides vor dem Befall mit Insekten wie *Tinea granella*, *Ephestia kühniella*, *Calandra granaria* ujm. Die Keimkraft der Samen wird durch das Mittel nicht beschädigt (Y. D. A. 1895. 585). Bei Getreide, welches für Mülleerzwecke bestimmt ist, dürfte die Anwendung von Naphthalin sich jedoch verbieten. Das gelegentlich empfohlene Bestreuen der Rübenpflanzen mit Naphthalin als Schutz gegen die Lauskäferlarve, *Silpha opaca*, *S. atrata* u. a. muß als unzweckmäßig verworfen werden.

Gegen *Heterodera schachtii* erweisen sich nach Kühn (B. 3. 88) 10, 20 und 40 mg Naphthalin auf 1000 g Erde im Topfe als wirkungslos.

Viel häufiger als das reine Material sind die Gemische von Naphthalin mit anderen Stoffen und zwar theils Pulver, theils Brühen im Gebrauch. Solche sind:

Naphthalin = Ralkpulver:

Vorschrift (95): 10—15 v. H. Nohnaphthalin,
90—85 „ Pulver von Ätzalk.

Verwendung: Zur Bestäubung des Kohles und anderer Kreuziferen, als Präventiv gegen die Erdsflöhe (*Haltica*), gegen die Larven des Spargelhäuhchens (*Lema asparagi*), gegen Schnecken auf jungen Bohnen- und Kohlpflanzen.

Naphthalin=Schwefelpulver:

Die sogenannte Mischung Pradel besteht aus 90 v. H. Schwefelblume und 10 v. H. Naphthalin. Bei den Versuchen, welche mit diesem Gemisch gegen den Heu- und Sauerwurm angestellt wurden (R. P. 1894. 222) stellte sich dessen Minderwertigkeit im Vergleich zu flüssigen Mitteln heraus.

Naphthalin=Benzinlösung:

Naphthalin ist im Wasser nicht löslich. Man hat deshalb versucht, durch Einführung des Naphthalins in Benzin eine Naphthalinbrühe von gleichmäßiger Beschaffenheit herzustellen. Strawson empfiehlt namentlich gegen Insekten auf dem Teestrauch 1 Teil Naphthalin und 8 Teile Benzin.

Das zarteste Blattwerk soll von dem Mittel nicht verletzt werden, 2 Stunden nach der Behandlung soll keine Spur von Geruch auf dem Laube mehr wahrnehmbar sein, ein Umstand, der gerade bei der Teepflanze von besonderer Bedeutung ist, andererseits aber gegen das Mittel, welches längere Zeit hindurch abschreckend wirken soll, spricht. Mohr (Z. f. Pfl. 1895. 318) beurteilt die Brühe absprechend. Naphthalin löst sich nur in warmem Benzin und scheidet sich beim Erkalten ganz oder teilweise wieder aus, zudem soll die Brühe für Blatt- und Rindenparenchym schädlich sein.

β -Naphthol, $C_{10}H_7(OH)$.

Das Naphthol besitzt einen schwachen Geruch nach Karbolsäure und brennend scharfem Geschmack. Im Wasser ist es schwer löslich. Deshalb wird für pflanzenpathologische Zwecke von Mangin (J. a. pr. 1895. I. 313—315) das Natriumnaphtholat, ein Salz, welches wasserlöslich ist, empfohlen. Auf die Pflanzen gebracht zerlegt sich dieser Stoff unter dem Einflusse der in der Luft enthaltenen Kohlenäure zu Naphthol und Soda. Der so gebildete Naphtholüberzug soll sehr fest auf den Blättern haften und selbst durch kräftige Regen nicht weggeschwemmt werden. Mangin hat auch das Verhalten einiger Pilze gegen Naphthollösungen studiert:

Bremia lactucae: Sporen werden getötet durch 5:10000, 1:10000, 5:1000000. *Peronospora arborescens* und *P. effusa*: Konidien keimen zum Teil noch in Lösungen von 1:10000. *Uromyces aviculariae*: Uredosporen keimen nicht in 5:10000, keimen teilweise in 1:10000. *Heterosporium echinulatum*: Sporen durch 1:10000 getötet. *Nectria cinnabarina*: Ascosporen und Konidien durch 1:10000 getötet.

Trotz dieser entschieden pilzwidrigen Eigenschaften glaubt Mangin, daß das Naphthol nur eine beschränkte Anwendung finden wird und zwar besonders für solche Fälle, in welchen es wünschenswert erscheint, die Pflanzen mit einem äußerlich nicht auffallenden Jimgizid zu behandeln, also für den Gemüsebau, die

Blumengärtnerei usw. Die Sodanaphtholbrühe wurde von Dufour (Chr. a. 1895. Dezembernummer) gegen den falschen Mehltau an Reben, *Plasmopara viticola* de By, in Anwendung gebracht. Die Beseitigung des Schädigers gelang indessen nicht.

Bei der Herstellung und Verwendung des Natriumnaphtholates empfiehlt es sich, folgendes Verfahren einzuschlagen: 50 g Natriumnaphtholat werden in 1 l Wasser gelöst und in einer gut verkorkten Flasche als Vorratslösung aufbewahrt. Kurz vor dem Gebrauch ist je 1 l des letzteren mit 9 l Wasser zu verdünnen, wodurch 10 l einer $\frac{1}{2}$ v. H. Natriumnaphtholatbrühe entstehen. Wünscht man dem Mittel einen Stoff zuzusetzen, welcher dessen Anwesenheit auf den Pflanzenteilen leicht erkennen läßt, so genügt es, etwas Mehl in dasselbe einzurühren.

Natriumnaphtholat verbrennt infolge seiner stark alkalischen Eigenschaften unter Umständen das Laub. Aus diesem Grunde zieht Mangin (J. a. pr. 1896. I. 749, 750) das neutrale Kupfer- und Eisennaphtholat vor.

Die Herstellung von Kupfernaphtholat erfolgt auf nachstehende Weise: a) 300 ccm Natronlauge von 36° B. mit 2—3 l Wasser verdünnen, auf etwa 80° (C.? R.?) erhitzen: 400 g reines β -Naphthol in kleinen Gaben allmählich unter Umschütteln hinzusetzen = β -Naphtholnatrium. b) 250 g Kupfervitriol in 5 l Wasser auflösen. Die erkalteten Lösungen a und b durcheinander mischen und auf 100 l Flüssigkeit verdünnen. Der hierbei entstehende Niederschlag ist außerordentlich fein, auf die Pflanze gebracht, bildet er fest haftende, völlig unschädliche graue Flecken.

Eisennaphtholat wird nach demselben Verfahren hergestellt. Von Eisenvitriol sind aber 270 g anzuwenden. Das Gemisch besitzt eine tiefgrüne, infolge von Drydation bald in das rostbraune übergehende Färbung. Das Mittel ist dort vorzuziehen, wo die Pflanze an einem Eisenmangel leidet.

Kalknaphtholat: Ein Gemisch von Kalkmilch und Naphtholnatrium eignet sich besonders für widerstandsfähige Teile der Pflanzen, wie Stämme, Wurzeln, Äste. 1—1,5 kg Äpfkalk in 5 l Wasser zu Kalkmilch lösen und mit 5 l einer 5 v. H. β -Naphtholnatriumlösung versetzen, auf 25 l für Stämme, bezw. 100 l Brühe für zartere Pflanzenteile verdünnen.

Strychnin.

Das Strychnin ist ein in den Samen der Brechnüsse (*Strychnos nux vomica*) enthaltenes Alkaloid von der Zusammensetzung $C_{21}H_{22}N_2O_2$, welches im reinen Zustande kleine, weiße, harte, im Wasser schwer-, im kalten Weingeiste leichtlösliche Kristalle bildet. In der Pflanzenpathologie hat der Stoff bisher nur Verwendung zur Herstellung von Giftködern, vorwiegend für bodenbewohnende Nagetiere, also Feldmäuse, Mollmäuse, Präriehunde, Hamster usw. gefunden. Gelegentlich habe ich Brei von rohen Kartoffeln mit einem Zusatz von Strychnin gegen Drahtwürmer benutzt und damit günstige Erfolge erzielt. Die große Giftigkeit des Mittels steht seiner allgemeinen Anwendung entgegen. In den amerikanischen Präriestaaten werden die Mager durch Auslegen von Samen

(Mais, Weizen oder Kaffirorn), welche mit der nachstehenden Mischung gut überkleidet worden sind, bekämpft.

Vorschrift (97):	Strychninsulfat	6 kg
	Melasse	100 l
	Wasser	100 l

Sofern die Keimkraft der Samen erhalten bleiben soll, sind letztere 48 Stunden lang in eine Lösung von 375 g Strychninsulfat auf 100 l Regenwasser einzutauchen. Ein ähnliches Verfahren hat Dearborn (U. S. Dpt. Agr. Bur. Biol. Survey, Circ. 78) gegen *Calospermophilus lateralis*, *Citellus 13-lineatus pallidus*, *Eutamias quadrivittatus* und *Peromyscus maniculatus* empfohlen. An Stelle der Melasse verwendete er geringe Mengen Saccharin und Stärke (auf 36 l Weizenkörner 2 Eßlöffel Stärke und 2 Teelöffel Saccharin). Als geeignetster Träger für das Strychnin wird von ihm gequetschter Hafer bezeichnet. Fulmief (W. L. Z. 1910. 304) vernichtete die Mollmaus (*Arvicola amphibius*) durch Strychninhafer, welcher mit Fenchel- oder Kümmelöl besprengt worden ist.

Bei Anwendung von Strychninkörpern ist Sorge dafür zu tragen, daß Muzbich und jagdbare Tiere dieselben nicht fressen können.

Pyridinbasen.

Als Pyridinbasen wird eine Gruppe von basischen Körpern bezeichnet, welche bei der trockenen Destillation von stickstoffhaltigen Kohlenwasserstoffen, z. B. Dippels Tieröl entstehen. Reines Pyridin, eine farblose Flüssigkeit, welche mit Wasser, Alkohol, Äther und fetten Ölen mischbar ist, besitzt die Formel C_5H_5N und eine Dichte von 1,0033 sowie einen Siedepunkt von 116—118°. Für pflanzentherapeutische Zwecke eignet sich nur das billige Rohpyridin, wie es zur Vergällung von Spiritus benutzt wird. Als Erster hat wohl Moritz (M. B. A. 6. 1908. 499) den Stoff für insektizide Zwecke herangezogen. Es gelang ihm, Wurzelläuse von *Phylloxera vastatrix* bei 23° durch 2—3 Minuten langes Eintauchen in Rohpyridin vollkommen zu vernichten. Nach ihm hat Danesi (A. A. L. 1911. 1/2. 774) den Versuch unternommen, auch die Winterer der Neblaus durch Behandlung mit Pyridinbasen zu zerstören. Während aber die *Radicicolae* bei 16—17° Luftwärme unter der zweistündigen Einwirkung einer 0,5 v. L. Pyridinlösung zugrunde gingen, blieb ein nennenswerter Teil der „Winterer“, selbst wenn sie bereits in der Entwicklung begriffen waren, unbeschädigt.

Sonst ist das Mittel nur noch in Form von Pyridinacetat durch Maisonneuve (R. V. 34. 1910. 151) gegen den Rebensstecher (*Rhynchites betuleti*) angewendet worden, wobei sich 1,5 l einer 10 v. H. Pyridinacetatlösung auf 100 l Kupferkalkbrühe als fast ebenso wirksam wie Bleiacetat erwiesen. Ob das Mittel abhaltend oder vernichtend gewirkt hat, wird von ihm nicht weiter erörtert.

Petroleum.

Das Petroleum, welches an seinem Entstehungsorte in den Vereinigten Staaten in der rohen Form als Crude oil, in der gereinigten als Kerosin be-

zeichnet wird, bildet für sich allein schon ein sehr brauchbares Erstickungsmittel, in Vereinigung mit Seife zugleich auch ein wirksames Hautäugungsmittel. Es leistet wertvolle Dienste gegen alle freilebenden, weichhäutigen Niedertiere, im besonderen gegen Hemipteren. Die Verwendungsformen sind folgende:

a) als Insektizid:

1. unvermishtes Rohpetroleum,
2. Gemisch von Rohpetroleum mit Seife,
3. gereinigtes unvermishtes Petroleum,
4. gereinigtes Petroleum im Gemisch mit Wasser,
5. Emulsion von Petroleum mit Seifenlauge,
6. Emulsion von Petroleum mit Ralkmilch oder Kuhmilch,
7. Gemisch mit Sand, Erde, Mehl usw.,
8. Gemisch mit Harz.

1. Das Rohpetroleum, crude oil.

Das Rohpetroleum besteht aus einem Gemisch von schweren Ölen, Paraffin, Vaselin, Lampenpetroleum, Petroläther und Benzin in schwankenden Mengenverhältnissen. Selbst Rohpetroleumsorten, welche aus ganz nahe beieinanderliegenden Quellen stammen, können Unterschiede von 34,5—63,5° B. aufweisen (Bull. 146. Verf. Neu-Jersey). Ein Rohpetroleum italienischer Herkunft (Bull. Minist. Agric. Paris 1902. 200) hatte nachfolgende Zusammensetzung:

Wasser	1,5 v. H.
Brennbares Petroleum . .	24,0 "
Gettes Öl	49,0 "
Bituminöse Stoffe	16,0 "
Analysenverlust	9,5 "

Das Rohpetroleum ist namentlich von J. B. Smith als Vertilgungsmittel für die San Tofelaus (*Aspidiotus perniciosus*) in Vorschlag gebracht und mit gutem Erfolg verwendet worden. Woodbury (Bull. 138. Verf. Indiana. 75) hat bestätigt, daß sich das genannte Insekt mit dem Rohöl vollkommen vernichten läßt. Allerdings beobachtete er auch, wie viele Gegner des crude oil, gelegentlich Beschädigungen der Bäume. Nach Vold (Bull. 153. Kalifornien 1903) sollen die beim Verspritzen von Rohpetroleum sich einstellenden Pflanzenbeschädigungen auf dem Eindringen leicht flüchtiger Bestandteile in die Spaltöffnungen und in die Gefäßbahnen beruhen. J. B. Smith (Bull. 178. Neu Jersey 1904) hat nähere Untersuchungen über die Umstände, unter welchen derartige Übelstände eintreten, angestellt und bezeichnet darnach alle Rohpetroleumsorten von mehr als 42° B. bei 15,5° als unschädlich für eine bis zum Augenblick des Knospenaufbruches ausgedehnte Winterbehandlung der Bäume. Voraussetzung dabei ist die staubfeine Verspritzung des crude oil. Corbett (Bull. 70. Verf. West-Virginia) hat den Vorschlag gemacht, das in seiner Zusammensetzung so schwankende, gegen *Aspidiotus perniciosus* aber so gute Dienste leistende Rohpetroleum durch ein künstliches Gemisch seiner wirksamen Bestandteile Feinpetroleum und Vaseline zu ersetzen. Eingang hat der Vorschlag nicht gefunden. Günstige Erfolge wurden von

J. B. Smith (a. a. O.) auch gegen *Chionaspis furfurus* und *Psylla pyri* erzielt, während die Wirkung gegenüber Blattläuseiern eine unsichere war. Ebensovienig gelang es Cooley (J. e. Ent. Bd. 3. 1910. 57) die Eier der Niesmuschel-schildlaus (*Lepidosaphes ulmi*) auf Obstbäumen zu vernichten.

2. Verseiftes Rohpetroleum.

Yothers und Großmann (Florida Grower, 1911. Nr. 27. S. 7) stellten aus dem Rohpetroleum eine Verseifung her nach folgender

Vorschrift (98):	Rohpetroleum 24° B.	200 l
	Walffischölschmierseife	100 l
	Wasser	100 l

und brachten sie gegen *Aleyrodes*, die White fly der Amerikaner, auf Zitronenbäumen zur Anwendung. Mit einer 1½ v. H. L. enthaltenden Verdünnung erzielten sie 98,5 v. H. tote Läuse.

3. Reines Lampenpetroleum.

Wie das rohe, so empfahl J. B. Smith (18. Jahressb. Neu-Jersey 1898. 414) auch das unverdünnte gereinigte Petroleum zu pflanzentherapeutischen Zwecken und zwar nicht nur für ruhende, sondern auch für belaubte Bäume. Voraussetzung für das Ausbleiben von Beschädigungen bei den letzteren ist 1. eine möglichst hohe Entflammungstemperatur des verwendeten Petroleums, 2. eine überaus feine und nicht massige Benetzung des Laubes. Von dem Genannten Ende August ausgeführte Besprühungen mit einem Petroleum von der Entflammungstemperatur 43,5° C. ergaben:

Sofortige Beschädigung: bei Felsengebirgskirschen *Pyrus japonica*, Pfirsiche, japanischer Walnuß.

Geringe im Laufe der Zeit aber zunehmende Beschädigungen: Bei *Elaeagnus longipes*, schwarzer Walnuß, Quitte (Champion), Kirsche (Montmorency) und Apfel (Staro Carlo).

Fast keine Beschädigungen: bei Pflaume, japanische Kastanie, *Citrus trilobata*, Johannisbeere (Grandall) und Birne (Reiffer).

Die Eier von *Psylla piricola* werden nach Ermittlungen von Slingerland (Bull. 44. Versuchsst. Cornell-Universität) durch reines Leuchtpetroleum nicht vernichtet.

4. Gemische von Leuchtpetroleum mit Wasser.

Um die schädlichen Einflüsse des Petroleums auf den Pflanzenwuchs zu mindern und eine Ersparnis an Petroleum herbeizuführen, hat Goff die mechanische Mischung kleiner Mengen Petroleum mit Wasser mittels einer eigens zu diesem Zwecke konstruierten Spritze eingeführt. Eine eingehende Beschreibung der letzteren hat Weed (Bull. 30. Versuchsst. Mississippi) geliefert. Marlatt (I. L. 7. 121) prüfte das Verfahren und gelangte zu dem Ergebnis, daß dasselbe unzuverlässig ist, weil der Apparat nicht unter allen Umständen ermöglicht, ein gleichförmiges Gemisch herzustellen, und weil das petroleumhaltende Wasser auf den Blättern zu dicken Tropfen zusammenläuft (vergl. Aldrich, I. L. 7. 114). Gould (Bull. 155. Ithaka, N.-Y. 1898. 169) ermittelte, daß die Pfirsiche Petrol-

wasser von 20 v. H., Apfelbäume sogar von 50 v. H. Ölgehalt vertragen. Für die Mehrzahl der Pflanzen war eine 25 v. H. Petroleum enthaltende Mischung fast immer unschädlich. Beschädigungen machen sich namentlich an trüben, sonnenlosen Tagen bemerkbar.

5. Mischung von Petroleum mit Seifenlauge.

Nach Cruickshank (Gardeners Monthly. 1875. 45, 24. Jahressb. Massachusetts 179) ist die seifige Petroleumemulsion seit 1870 bekannt.

Die Fähigkeit des Petroleums, mit Seifenlösung eine gleichmäßige, haltbare Masse zu bilden, ist zum ersten Male von dem Amerikaner Henry Bird der Öffentlichkeit bekanntgegeben worden. Zwei Jahre später (1877) hat Cooke (Bull. 58. Versuchsst. Michigan) das Mittel zum Gegenstand von Untersuchungen gemacht und ist er somit als der eigentliche Vater der Petrolseifenmischung anzusehen. Ursprünglich ist ausschließlich eine Lauge aus gewöhnlicher Hausseife verwendet worden. In neuerer Zeit werden auch Emulsionen mit Waltschöl, Schmierseife, Quillajarinde, Saponin usw. hergestellt. Mit Rücksicht darauf, daß das Petroleum abweichende Reinheitsgrade und die verschiedenen Seifen abweichenden Gehalt an Alkali und Fettsäure besitzen, erscheint die einheitliche Zugrundelegung von Materialien bestimmter Beschaffenheit dringend erwünscht, ebenso wie die Herstellung der Mischung nach einer einheitlichen Vorschrift. Als solche empfehle ich die folgende

Vorschrift (99):	Petroleum	200 l
	Hartseife (Dranienburger Kernseife) .	12,5 kg
	Wasser	100 l

Herstellungsweise: Die Seife in Schnitzel schneiden, über Nacht in dem Wasser aufweichen, schließlich über dem Feuer vollkommen auflösen; bis auf etwa 40° abkühlen lassen; dann abseits vom Feuer das (stubenwarme) Petroleum hinzuschütten; durch fortgesetztes Einsaugen von Seifenlauge und Herauspressen derselben in das Petroleum mittels einer sogenannten Blumenstrühe, eine sahnenartige, weiße Mischung von ganz gleichmäßiger Beschaffenheit herstellen.

Es gelingt auch aus kalter Seifenbrühe und Petroleum ein Mischprodukt herzustellen. Die Verbutterung geht hierbei indessen sehr langsam vor sich. Das entstehende Erzeugnis entspricht auch nur in unvollkommener Weise den Anforderungen bezüglich Gleichmäßigkeit der Masse und Haltbarkeit.

Von einer vollkommenen Petrolseifenemulsion wird gefordert, daß sie homogene Beschaffenheit besitzt, letztere auch längere Zeit nach ihrer Herstellung noch beibehält und sich ohne Schwierigkeit und ohne Abscheidung von Petroleum mit Wasser verdünnen läßt. Sondert sich nach langem Stehen am Boden der Mischung etwas Seifenlauge ab, so wird die Güte der Emulsion hierdurch nicht beeinträchtigt. Vor Verwendung bedarf es nur einer erneuten Durcheinandermischung durch einfaches Schütteln.

Verwendungsweise: Im allgemeinen gelangt die Petrolseifenbrühe in verdünnter Form gegenüber Schädigern auf belaubten Pflanzen zur Verspritzung. Bei der Verdünnung des Mittels ist zu beachten, daß durch hartes Wasser leicht Seife abgeschieden wird und daß damit auch eine Petroleumabscheidung verbunden

ist. Es darf somit nur weiches Wasser, am besten Regenwasser, abgekochtes Wasser oder ein durch Zusatz von etwas Soda weich gemachtes Wasser zur Verdünnung benutzt werden. Weiter ist zu beachten, daß das spritzfertige Mittel bis zu 6,6 v. H. Petroleum und nicht über 2,5 v. H. Seife enthalten darf. Besonders empfindlich sind Kürbisse, Melonen, Gurken und ähnliche Gewächse.

An Stelle der Hartseife ist von Vothers und Großmann (a. a. O.) Walfischölschmierseife nach folgender Vorschrift benutzt worden:

Vorschrift (100):	Petroleum 30° B. . .	4 Gewichtsteile
	Walfischölschmierseife . . .	2 "
	Wasser	2 "

Moutelier bevorzugt die Quillaja-(Panama-)Rinde und verwendet:

Vorschrift (101):	Petroleum	50 l
	Quillaja-Rinde	5 kg
	Wasser	100 l

Die Verwendung der Petrolseifenbrühe im besonderen.

Die vorliegenden Mitteilungen über die mit der Petrolseifenbrühe erzielten Ergebnisse leiden zum großen Teile darunter, daß ihnen irgend eine beliebige Mischung zugrunde liegt und daß bestimmte Angaben über den Seifen- sowie den Petroleumgehalt der angewendeten Brühe nicht gemacht werden.

Acarina.

Von Cotes (I. M. N. 3. 60) wird berichtet, daß *Typhlodromus carinatus* Green, ein Schädiger der Teesträucher, durch Petroleumbrühe zu vernichten ist. Gegen *Tetranychus telarius* auf Weinstöcken empfiehlt Rathay (Weinlaube 1894. Nr. 9) eine Mischung von 1 l Petroleum und 1 kg Schmierseife auf 100 l Wasser.

Hemiptera.

Für nackte und bedeckte Läuse bildet die Petroleumbrühe ein wertvolles Spezifikum, indem sie deren Erstickung — eine Bekämpfung durch Magengifte ist ausgeschlossen — herbeiführt. Untersuchungen über die zweckmäßigste Art ihrer Verwendung sind namentlich von amerikanischen und italienischen Forschern angestellt worden.

Junge Kohlwanzen (*Murgantia histrionica*) werden, wie Murtfeldt (Bull. 26. D. E. 38) beobachtete, durch Petroleumbrühe getötet, ältere indessen nicht. Weed schlägt vor, dem Schädiger dadurch beizukommen, daß Senf oder Rettig zur Aufnahme der 1. überwinternden Generation zwischen den Kohl gepflanzt und die darauf versammelten Wanzen mit einer starken Emulsion ohne Rücksicht auf die Saugpflanze überbraut werden.

Marlatt empfiehlt eine 9fache Verdünnung gegen die den Weinblättern viel Schaden zufügenden Zikaden, *Typhlocyba vitifex* Fitch. Das Mittel ist in den Morgen- und Abendstunden oder an dunstigen, feuchten Tagen auf die Weinblätter zu spritzen, teils um die Zikaden unmittelbar zutreffen, teils um ihnen mittelbar beizukommen, wenn sie sich auf dem mit Petroleum überzogenen Weinlaub niederlassen (Y. D. A. 1895. S. 402).

Eine 2 v. H. Brühe wurde von Slingerland (Bull. 44 der Versuchstation d. Cornell-Universität) mit Erfolg gegen den Birnsauger, *Psylla pyricola*,

verwendet. Das Verfahren ist gleich nach Ausbruch des Laubes gegen die jungen Tiere zu richten, da ältere zu flüchtig sind, und vermag dann bis zu 90 v. H. der Schädiger zu vernichten. Die Eier wurden von einer 2 v. H. und selbst 3 v. H. Brühe nicht geschädigt.

Sehr widersprechend sind die Angaben über die gegenüber den Aphiden erzielten Erfolge. Die Eier der Blattläuse besitzen erhebliche Widerständigkeit gegen die Petrolseifenbrühe. Obwohl Gillette (J. e. Ent. Bd. 3. 1910. 207) mit Aphideneiern besetzte Zweigstücke 3—4mal in Brühen mit 5—25 v. H. Petroleum eintauchte, vermochte er doch nicht zu einer Abtötung der Eier zu gelangen. Koebels erzielte mit 2,16 v. H. Seife und 2,66 v. H. Petroleum keine vollbefriedigenden Ergebnisse gegen *Phorodon* auf Pflaumenbäumen und in Hopfenanlagen. Das Mittel floß auf den Blättern zusammen und rief — wahrscheinlich unter Mitwirkung der Sonne — Brennflecken hervor. Eine Erhöhung der Seifenmenge um das Doppelte brachte keine Besserung. Auch Kulisch (Ber. Verh. Kolmar 1909/1910. 55) berichtet von unbefriedigenden Wirkungen einer 0,5 v. H., 1 v. H. und 2 v. H. Petrolseife gegen Hopfenblattläuse und von Verbrennungen. Andererseits erzielte Alwood (Bull. 13. D. E. 38) mit 0,25 v. H. Seife und 4,2 v. H. Petroleum gute Erfolge bei Kohlblattläusen und nach Hofer (Schweizerische Zeitschr. Obst-Weinbau 1903. 210) gingen vollständig zugrunde Apfel- sowie Zwetschenblattläuse bei 2 v. H. Schmierseife und 1 v. H. Petroleum nach einigen Sekunden, Rosenblattläuse bei 1 v. H. Schmierseife und 0,5 v. H. Petroleum ebenfalls nach einigen Sekunden. Mit Ausnahme dichtbesetzter Blattlauskolonien erzielte Fleischer (Z. f. Pfl. 1896. 14) gute Benetzung und sichere Vernichtung der Blattläuse durch 1 v. H. Petroleum und 2 v. H. Schmierseife bei Gegenwart von 1 v. H. Soda. Mit ihrer Walfischölseifen-Petrolbrühe erzielten Pothers und Großmann (Florida Grower. 1911. Nr. 27. S. 7) bei 2 v. H. Öl 99,2 v. H. tote *Aleyrodes*.

Sehr zahlreich sind die an Schildläusen unternommenen Versuche. Die günstigste Zeit für die Bekämpfung der Cocciden liegt unmittelbar nach dem Auskriechen der Larven vor, weil diese zunächst kein Schild besitzen. Bei Freilandbetrieben müssen diese Bekämpfungsarbeiten jedoch über größere Zeiträume verteilt werden. Mit Rücksicht darauf, daß infolgedessen in der Hauptsache beschildete Läuse zu vernichten sind, läßt sich nur durch starke Brühen die gewünschte Wirkung erzielen, was wiederum die Beschränkung der Bekämpfungsarbeiten auf die Zeit der Winterruhe zur notwendigen Folge hat.

Vor der Einführung der Schwefelalkalibrühe spielte die Petrolseifenbrühe eine große Rolle namentlich bei der San Joselausbekämpfung. J. B. Smith (I. L. 7. 167) fand die fünffache Verdünnung einer nicht näher bezeichneten Petroleumemulsion, vermutlich Petroleum : Seife : Wasser = 200 l : 6 kg : 100 l für hinreichend zur Vernichtung aller Formen von *Aspidiotus perniciosus*, während die 11—15fache Verdünnung unvollkommen wirkte.

Howard (I. L. 7. 293) beobachtete nachstehende Wirkungen auf *Aspidiotus perniciosus*, die San Jose-Schildlaus:

Keine Emulsion	= 90 v. H.	der Läuse vernichtet
1 Teil Petrolseife, 1 Teil Wasser	= 80 "	" " "
1 " " 2 Teile "	= 50 "	" " "
1 " " 3 " "	= 30 "	" " "
1 " " 4 " "	= nur geringer Prozentsatz	"
1 " " 6 " "	= noch geringere Menge	"

Etwas eingehender noch beschäftigte sich Marlatt (I. L. 7. 371) mit dem gleichen Gegenstande und kam bei Pfirsichbäumen zu nachstehendem Ergebnisse: unverdünnte Emulsion, Dezember: Bis auf wenig Exemplare alle Schildläuse tot. Bäume schwer beschädigt.

unverdünnte Emulsion, Januar: 100 v. H. der Schildläuse tot. Bäume ebenfalls.

1 Teil Wasser, 1 Teil Petrolseife, Dezember: 98 v. H. der Schildläuse tot. Bäume erhalten. Blätter und Früchte normal.

1 Teil Wasser, 1 Teil Petrolseife, Januar: 95 v. H. der Schildläuse tot. Bäume erhalten. Blätter und Früchte normal.

2 Teile Wasser, 1 Teil Petrolseife, Dezember: 50 v. H. der Schildläuse tot. Bäume erhalten. Blätter und Früchte normal.

2 Teile Wasser, 1 Teil Petrolseife, Januar: 75 v. H. der Schildläuse tot. Bäume erhalten. Blätter und Früchte normal.

3 Teile Wasser, 1 Teil Petrolseife, Dezember: 30 v. H. der Schildläuse tot. Bäume erhalten. Blätter und Früchte normal.

3 Teile Wasser, 1 Teil Petrolseife, Januar: 75 v. H. der Schildläuse tot. Bäume erhalten. Blätter und Früchte normal.

4 Teile Wasser, 1 Teil Petrolseife, Januar: geringer Erfolg.

6 Teile Wasser, 1 Teil Petrolseife, Januar: geringer Erfolg.

Zu berücksichtigen ist hierbei, daß der Pfirsichbaum zu den gegen Petroleum besonders empfindlichen Gewächsen gehört.

Als zur Vertilgung mit Petroleumseifenbrühe geeignet werden sonst noch genannt: *Mytilaspis citricola* Pack (Purpur=Schildlaus), *M. gloveri* Pack, *M. flavescens* Targ. Tozz., *Parlatoria pergandei* Comst., *Aspidiotus ficus* Ashm. (rote Florida=Schildlaus), *A. aurantii* Mask. (rote California=Schildlaus), *Chionaspis citri* Comst. (Orange=Schildlaus), *Ch. evonymi*, *Ch. furfurus*, *Ch. theae* Mask. (Tee=Schildlaus), *Icerya purchasi* Mask. (gefehlte Schildlaus), *Diaspis lanatus*, *Dactylopius citri* Targ. Tozz., *Asterodiaspis quercicola* Bouché.

In Indien und auf Ceylon hat sich nach Morris (I. M. N. 1. 49. 113) eine 9malige Verdünnung einer Mischung aus 2 Teilen Petroleum und 1 Teil Seifenlösung (3—12 kg Seife auf 100 l Wasser) gegen *Lecanium viride* auf dem Kaffeestrauch bewährt.

Diptera.

Ein amerikanischer Landwirt Zimmer (I. L. 1. 15) spricht sich sehr günstig über die Wirkung einer Petroleumseifenbrühe mit 0,5 v. H. Seife und 16,6 v. H. Petroleum gegen die Kohlsfliegenmade (*Anthomyia brassicae*) aus. Mit der

nämlichen Mischung erzielte Schöyen (Z. f. Pfl. 1896. 31) gute Erfolge gegen die Möhrenfliege (*Psila rosae*).

Lepidoptera.

Kohlraupen (*Pieris rapae*) verhalten sich nach Alwood (Bull. 13. D. E. 38) sehr widerständig gegen Petrolseifenbrühe, denn eine 1,3 v. H. Seife und 22,2 v. H. Petroleum enthaltende Mischung soll nur 75 v. H. der Raupen getötet haben. Stärkere Brühen werden von der Kohlpflanze nicht ertragen. Dahingegen spricht sich Anderson (I. L. 1. 27) sehr günstig über die Leistungen des Mittels gegenüber den Kohlraupen aus. Bei meinen Spritzversuchen war der Erfolg mit einer 0,7 v. H. Seife und 11 v. H. Petroleum enthaltenden Brühe ein sehr guter, sofern die Bespritzung mit reichlichen Mengen unter starkem Druck vorgenommen wurde. Schwammspinnerraupen (*Liparis dispar* L.) werden wie Verlese (R. P. 1. 18) zeigte, durch eine 5 v. H. Petroleumulsion von leider nicht genannter Zusammensetzung vollkommen vernichtet. Gegen die Gammaraupe (*Plusia gamma* L.) empfahl Rinse (Z. f. Pfl. 1894. 220) ein Gemisch von 2 l Petroleum mit 100 l einer 1 v. H. Seifenlösung in der Menge von 1000 l auf 1 ha. Als unbrauchbar sind nach Versuchen von Mallory (Bull. 29. D. E.) Petroleumseifenbrühen in Verdünnungen von 4, 6, 13 und 19 $\frac{1}{2}$ v. H. gegen *Heliothis armiger* Hübner erkannt worden. Ebenso ruft eine 15fache Verdünnung den Tod von Graseulenraupen (*Charaas graminis* L.) nicht mit Sicherheit herbei. (Reuter, Mitt. des Ackerbauministeriums in Finnland Nr. 8. Helsingfors 1895, ref. Z. f. Pfl. 1895. 178). *Conchylis ambiguella* Hübner, der Heuz- und Sauerwurm, wird nach Zechini und Silva (St. sp. 24. 1893. 357) durch eine aus 5 l Petroleum, 1 kg Seife und 96,5 l Wasser bestehende Brühe sicher vernichtet. Diese Brühe wirkt indessen auf das Weinlaub nachteilig ein. Die Puppen der Seipinstmotte (*Hyponomeuta malinella* Zell.) lassen sich nach Verlese (I. a. 28. 1891. 305) durch die Besprengung mit einer 10 v. H. Emulsion vernichten.

Hymenoptera.

Ohne Erfolge blieb Schöyen (Z. f. Pfl. 1893. 268) bei *Lophyrus rufus* auf *Pinus sylvestris* und *P. maritima*, während Bos (Z. Z. 1895. 175) von sehr günstigen Erfolgen gegen *L. rufus* und *L. pini* an den Weymouthskiefern und verschiedenen anderen ausländischen Pinusarten berichtet. Je jünger die Asterraupen sind, um so besser gelingt naturgemäß ihre Vernichtung.

Coleoptera.

Von günstigen Erfolgen gegen Engerlinge auf Grasland (*Lachnosterna*, *Allorhina nitida*) und in jungen Fichten sowie Kiefernplantagen (*Melolontha hippocastani*) berichten Perkins (ref. Z. f. Pfl. 1894. 277), Alwood (I. L. 1. 48) und Schöyen (Z. f. Pfl. 1893. 167). Sajo, welcher mit *Polyphylla fullo* zu tun hatte, glaubt, daß bei einer Bodendurchtränkung mit verdünnter Petrolseifenbrühe nur die in den oberen Schichten befindlichen Schädiger getroffen werden. Gegen die an den Wurzeln der Rebe sich aufhaltenden Larven von *Fidia viticida* empfahl Marlatt (Y. D. A. 1895. 392) 4—8 l einer 9mal verdünnten Petroleumseifenbrühe (Vorschrift 99) in eine Aushöhlung um den Rebstock zu bringen und nach einer Stunde reichliche Mengen Wasser aufzugießen.

Ohne Wirkung blieb das Mittel nach Horvath (ref. Z. f. Pfl. 1893. 454) gegen die Larven des roten Napskäfers (*Entomoscelis adonidis*) und nach Comstock (Bull. 33. Verh. Cornell-Universität) gegen die Drahtwürmer.

6. Mischungen von Petroleum mit Kalkmilch und Kuhmilch.

Galloway (I. L. 7. 128) hat gefunden, daß 1 Teil dicke Kalkmilch mit 5—30 Teilen Petroleum eine Emulsion gibt. Dieselbe läßt sich leicht herstellen, nicht so gut wie Petroleumseife verteilen und besitzt auch geringere Haltbarkeit wie diese. Dahingegen eignet sie sich als Zusatz zu den Arsenbrühen. Blattläuse auf Wein, Rosen, Kirschen, Himbeeren wurden von Galloway ohne Nachteil für die Pflanzen mit Petroleumkalkbrühe entfernt. Eine Mischung, welche ich aus 300 ccm $\frac{1}{2}$ v. H. Kalkmilch und 500 ccm Petroleum herzustellen versuchte, gab ein nur unvollständig verbuttertes und sehr leicht wieder in seine einzelnen Bestandteile zerfallendes Produkt.

Eine aus Petroleum, feinstem gelöschtem Magnesiumkalk und Wasser hergestellte Mischung gelangt unter der Bezeichnung „Limoid“ in den Handel. Ihre Verwendung scheint in neuerer Zeit stark zurückgegangen zu sein.

Cooke berichtet (Jahresber. 1891 der Versuchsst. Michigan. S. 236), daß Barnard die Fähigkeit der Kuhmilch, mit Petroleum eine butterartige Masse zu geben, entdeckt hat. Nach dem Jahrbuch 1895 S. 585 des amerikanischen Ackerbauministeriums besteht das Mittel aus 200 l Petroleum, 25 l saurer Milch und 100 l Wasser.

Die Emulsion kann ohne Nachteil für die Gleichförmigkeit der zu erzeugenden Brühe mit hartem Wasser verdünnt werden, was bei der Petroleumseife nicht ohne weiteres der Fall ist. Andererseits gestattet die Petroleummilchemulsion eine längere Aufbewahrung nicht, da sie die Neigung besitzt, in Gärung überzugehen. Cooke bezeichnet sie sogar als pflanzen-schädlich.

In 9facher Verdünnung auf die Eier des Birnsaugers, *Psylla piri*, gebracht, tötete die Petroleummilchbrühe nur 30—50 v. H. der Eier, während 50 v. H. zur Ausbildung gelangten. Bei 7facher Verdünnung blieben noch 25 v. H. der Eier entwicklungsfähig (Marlatt, I. L. 7. 183). Sorauer (Z. f. Pfl. 1893. 207) empfahl eine Brühe aus 2 Teilen Petroleum, 1 Teil Milch und 20 Teilen Wasser gegen die Zwergzikade, *Jassus sexnotatus* Fall. Diese Brühe hat sich, wie Frank mitteilte (Z. f. Pfl. 1894. 337), gegen den genannten Schädiger bewährt.

7. Gemisch von Petroleum und Sand, Erde und Mehl.

Von Vos (Z. f. Pfl. 1894. 149) ist gelegentlich auch der Stubensand als Träger und Verdünnungsmittel für das Petroleum benutzt worden und zwar 4 l Sand auf 1 l Petroleum. Die sorgfältig durcheinander gemischten Substanzen sind auf die von Erdflöhen, Napskäfern usw. befallenen Pflanzen zu streuen. Mit 1 l Petroleum auf 4 l Sand lassen sich 25 qm Feldfläche behandeln. Auf diese Weise können die Schädiger 5—10 Tage von Naps, Rüben, Wasserrüben usw. ferngehalten werden, nach dieser Zeit stellen sie sich jedoch wieder ein.

Gusson verwendete ein Gemenge von 1 l Petroleum zu 40 l Erde als Mittel gegen die Engerlinge, indem er die Petroleumerde über die befallenen Ackertheile verstreute und einkrümmerte (Ref. in Zb. Z. 1870. 61).

Als Mittel zur besseren Verteilung des Petroleums in Wasser hat Macoun (Ver. Experimental Farms. Canada 1907. 97) das Mehl in Vorschlag gebracht. Für eine derartige Brühe gibt er die Vorschrift (Ver. Experimental Farms. Canada 1910):

Vorschrift (102):	Petroleum	12,5 l
	Mehl	16,6 kg
	Wasser	100 l

Herstellung: Zunächst Petroleum und Mehl gut miteinander verrühren, alsdann 40 l kochendes Wasser hinzusetzen und 5 Minuten lang mit dem Petroleum durcheinanderarbeiten, schließlich den Rest des Wassers hinzufügen. Das Mittel ist vor dem Gebrauche zu verdünnen. Eine 11 v. H. Petroleum enthaltende Brühe vernichtete fast alle Blattläuse, ohne daß dabei eine Beschädigung des Blattwerkes eintrat.

8. Mischungen des Petroleums mit Harz.

Bermutlich in der Absicht, dadurch eine Steigerung der Wirkung herbeizuführen, wurde von Smith (19. Jahresber. Neu-Jersey 1899. 429) vorge schlagen, dem Petroleum Harz zuzusetzen. 100 l Petroleum lösen 48 kg Harz. Das Mittel dringt leicht unter die Schilde von *Aspidiotus perniciosus*. Gleichwohl hat es sich nicht einzubürgern vermocht.

b) Als Fungizid.

Die Petroleumbrühe hat gelegentlich auch ganz gute Dienste als Fungizid geleistet. So berichten Halsted und Kelsey (23. Jahresber. Neu-Jersey 1903. 415), daß es ihnen gelungen ist, mit einer Brühe aus 3 l Petroleum, 200 g Hartseife und 100 l Wasser durch häufig wiederholte Bespritzungen Phlox drum-mondi und Verbena in Gewächshäusern soweit von Mehltau freizuhalten, daß die Pflanzen fähig zur Blütenbildung waren. Welcher Art hierbei die Wirkung des Petroleums gewesen ist, bedarf noch der Aufklärung.

Ergänzungen der Petrolseifenbrühe.

Zu verschiedenen Malen ist der Versuch unternommen worden, die Wirksamkeit der Petrolseifenbrühe durch Zusatz fungizider oder auch insektizider Mittel zu erhöhen, ohne daß die in dieser Beziehung gemachten Vorschläge aber Anklang gefunden haben.

Einen Zusatz von Schweinfurter Grün und Kupferkarbonat empfahl Brunk (4. Jahresb. Versuchsst. Maryland. 386) und gab folgende Vorschrift dafür.

Vorschrift (103):	Petroleum	50 l
	Lenoxseife	7 kg
	Kupferkarbonat	4 "
	Schweinfurter Grün	750 g
	Wasser	100 l

Die Seife in 100 l Wasser lösen, das mit wenig Wasser angerührte Kupfercarbonat und Schweinfurter Grün hinzufügen, mischen, schließlich Petroleum dazu setzen und durcheinander arbeiten.

Über die Mischung von Petrolseifenbrühe mit Kupferbrühen stellte Sollrung (Z. S. 28. 1899. 593) Untersuchungen an, denen zu entnehmen ist, daß seifige Petroleumemulsion nur mit Kupferkalkbrühe vereinigt werden kann, während sie die Mischung mit reiner Kupfervitriollösung, Kupferammoniaklösung, Kupfercarbonat- (Burgunder-) und ammoniakalischer Kupfercarbonatbrühe nicht verträgt. Als ein geeignetes gegenseitiges Mischungsverhältnis bezeichnet er 1 v. H. Kupfervitriol, 0,5 v. H. Kalk (bzw. 1 v. H. Fettkalk) und 2—6 v. H. Petrolseifenbrühe (Vorschrift 99). Der Gehalt von 6 v. H. Petrolseifenbrühe schadete selbst verhältnismäßig zartem Laubwerk nicht.

Paraffinöl.

Als Paraffinöl, auch flüssiges Paraffin, Vaselinöl werden die hoch (360° C.) siedenden Bestandteile des Rohpetroleums bezeichnet. Mit Seife gibt daselbe Emulsionen. Ob letztere gegenüber den Petroleumbrühen aber wesentliche Vorteile aufzuweisen haben, erscheint zweifelhaft. Das Paraffinöl wird mit Vorliebe in England als Grundstoff für Bekämpfungsmittel verwendet. Gleich dem Petroleum besitzt es sowohl hautätzende als erstickende Eigenschaften. Wie Newstead (J. B. A. Bd. 15. 195) mitteilte, leistet Paraffinbrühe befriedigende Dienste gegen Lecanium. Er benutzte folgende Mischung:

Vorschrift (104):

Paraffinöl	6 l
Äpfelsoda	2,4 kg
weiche Seife	0,6 "
Wasser	100 l

Gegen Chermes empfiehlt Mac Dougall (J. B. A. Bd. 16. 1909. 441) eine Mischung aus 2,5 l Paraffinöl, 6,5 kg Schmierseife und 100 l Wasser. Schmierseife in 10 l Wasser lösen, Paraffinöl dazu gießen, zu Emulsion verarbeiten, restliche 90 l Wasser hinzufügen.

Sehr günstige Ergebnisse erzielten Yothers und Großmann (Florida Grower 1911. Nr. 27. S. 7) mit den folgenden zwei Brühen gegen Aleyrodes:

Vorschrift (105):

Paraffinöl (Diamondöl) 28° B.	3 "
Walffischölseife	2 Teile
Wasser	1 "

Eine 1½ v. H. Öl enthaltende Verdünnung vernichtete 97,6 v. H., eine 2 v. H. 99,7 v. H. der Läuse.

Vorschrift (106):

Paraffinöl (junior Red Engine Oil) 25° B.	3 Teile
Walffischölseife	2 "
Wasser	1 "

Durch eine 1½ v. H. enthaltende Verdünnung wurden 100 v. H. der Läuse getötet. Für Sommerbehandlungen darf über 1 v. H. Öl nicht hinausgegangen werden. In Australien wird neuerdings ein „Red oil“ häufig zur

Insektenvertilgung verwendet. Vermutlich liegt der nämliche Grundstoff vor, wie in letztgenannter Vorschrift.

Benzin.

Das Benzin wird sowohl aus dem Steinkohlenteer, wie auch aus dem Petroleum gewonnen. Im letzteren Falle besitzt es einen Siedepunkt von 130 bis 180°. Aus Steinkohlenteer hergestellt, wird es als Benzol bezeichnet. Der Siedepunkt des letzteren liegt bei 80—84°. Es ist etwas teurer wie das Petroleumbenzin, ohne besondere Vorzüge diesem gegenüber zu besitzen. Hieraus erklärt sich, weshalb für pflanzenpathologische Zwecke gewöhnlich das billigere Benzin Verwendung findet. Letzteres ist in Äther, Ölen und Schwefelkohlenstoff löslich.

Im reinen Zustande wird das Mittel sowohl gegen Bodeninsekten wie auch gegen oberirdisch lebende Niedertiere verwendet. Nach Alwood (Bull. 13. D. E. 43) tötet Benzin Insekten nur dann, wenn es in kräftigen Mengen angewendet wird. Die durch dasselbe den Blättern zugefügten Beschädigungen sind weniger bedeutend als von vornherein zu erwarten ist. Es gelang Alwood Läuse auf Kohl, sofern sie genügend mit Benzin benezt wurden, zu zerstören. Der Kartoffelkäfer, der Tomatenwurm (*Protoparce celeus* Hübn.) und der Gurkenkäfer (*Diabrotica vittata* Fab.) blieben dagegen unberührt. Auch Slingerland berichtet von Mißerfolgen mit Benzin gegen *Psylla pyricola* (Bull. 44. Cornell-Universität, Ithaka). Dagegen empfiehlt das Jahrbuch des Ackerbauministeriums in Washington den Stoff gegen *Tinea biselliella* Hum. und *Anthrenus scrophulariae*.

Zur Vertilgung von Bodeninsekten ist das Benzin des öfteren benutzt worden, allerdings vielfach mit bestrittenem Erfolge. Während französische Forstbeamte angeben, daß sie durch 3 g Benzin für 1 qm Fläche alle Engerlinge vernichten konnten, berichtet Schäffer-Cladow (D. Z. Pr. 1896. Nr. 82), daß er selbst mit 36 g Benzin auf 1 qm die Maikäferlarven nicht vollkommen zu beseitigen vermochte. Pucich (Österr. Forstztg.; D. Z. Pr. 1897. Nr. 72) wiederum hatte bei 10 kg Benzin auf 1100 qm die erwünschten Erfolge und gleich günstig urteilt Bos (Z. f. Pfl. 1898. 42. 46. 113) über das Mittel, soweit es sich um die Vertilgung bodenlebiger Entwicklungsstände von *Agrotis*, *Tipula* und *Melolontha* handelt. Einjährige Kiefern erhielten 3 ccm auf die 70 cm voneinander entfernten Spritzstellen. Für 160 qm Lupinen mit einjährigen Engerlingen wurden 500 ccm Benzin in den Boden gebracht. Hafer und Sommerweizen litten bei einer derartigen Behandlung, sobald als die Entfernung des Einspritzloches von der Pflanze weniger als 1 cm betrug. Drahtwürmer und Otiorrhynchuslarven erwiesen sich dabei als sehr widerstandsfähig.

Diese im einzelnen sehr voneinander abweichenden Ergebnisse finden ihre Erklärung offenbar in der verschiedenartigen Durchdringbarkeit der jeweilig in Frage kommenden Böden.

Seifige Benzinbrühen werden mit einem Gehalte von 1—2 v. H. Benzin, 1—3 v. H. Seife und gelegentlich mit einem Alkoholzusatz von etwa 0,5 v. H.

ganz nach Art der Petrolseifenbrühe hergestellt. Bisher wurden namentlich damit behandelt die Larven von Conchylis, Eudemis und Tingis pyri.

Der Preis des Benzins beträgt (C. Merck, Preisliste 1913) 0,95 M für 1 kg gegenüber 0,70 M für 1 kg Schwefelkohlenstoff. Hieraus geht hervor, daß die Vernichtung von Niedertieren des Bodens zweckmäßiger durch das letztgenannte Mittel erfolgt.

Drychinolin-saures Kalium (Chinosol), $C_9H_6N \cdot OSO_2K$.

Dieser Stoff ist von Schaffnit (Z. B. 1912) als Mittel zur Befreiung der Getreidesamen von Fusarium nivale in Vorschlag gebracht worden. Er entfaltet bereits bei einer Verdünnung von 1:1000 eine befriedigende Wirksamkeit, welche darauf beruhen soll, daß er mit den Eiweißstoffen Verbindungen — feine Niederschläge wie die Metallsalze — eingeht. Der Einfluß auf die Keim- und Triebkraft wird aus nachstehenden Angaben ersichtlich.

Ohne Verquellung	5 Minuten		15 Minuten		60 Minuten	
	Keimkraft	Triebkraft	Keimkraft	Triebkraft	Keimkraft	Triebkraft
0,1 v. H. . . .	99,5	96,2	—	—	—	—
0,25 „ . . .	99,5	95,8	—	—	—	—
0,5 „ . . .	99,5	96,2	—	—	—	—
1,0 „ . . .	97,5	93,0	99,8	95,0	99,2	91,0
2,0 „ . . .	—	—	—	—	98,2	89,5
4 Stunden vorgequellt						
	5 Minuten		15 Minuten		30 Minuten	
0,1 v. H. . . .	99,8	91,8	99,2	87,2	98,2	76,8

Hiernach muß es fraglich erscheinen, ob die Chinosollösung selbst in der geringen Stärke von 0,1 v. H. ein geeignetes Beizmittel für vorgequellte Samen bildet. Trockene Saat ist jedenfalls sehr viel weniger empfindlich.

Schaffnit gibt an, daß 100 g Chinosolpulver, gelöst in 100 l Wasser für 5000 kg Getreide hinreichen. Er hält somit eine einfache Benetzung durch Überbrausung für ausreichend. Eiserner Beizgefäße sind zu vermeiden. Hühner, Rinder usw. können ohne Nachteil die mit Chinosol behandelten Samen fressen. Das Preisverzeichnis 1913 von C. Merck berechnet 100 g Chinosolpulver mit 6,60 M.

Physikalische Mittel.

Die Nuzbarmachung physikalischer Kräfte für die Zwecke der Pflanzentherapie hat bisher erst einen bescheidenen Umfang erreicht. Eine eingehendere Untersuchung der in Frage kommenden Faktoren würde aber gewiß noch zur Ausfindigmachung verschiedener Verfahren hinführen, mit denen eine sichere und vorteilhafte Vernichtung der Erreger von Pflanzenkrankheiten und Pflanzenbeschädigungen zu erzielen wäre.

Die gegenwärtig bekannten Bekämpfungsverfahren stützen sich auf die Wirkungen der Wärme bezw. der Kälte, des Lichtes bezw. des Lichtmangels und der Elektrizität.

Die Wärme.

Die vernichtende Kraft genügend hoher Wärme- und Kältegrade auf Lebewesen ist genugsam bekannt. Sie macht sich gegen die Pflanze aber nicht minder geltend wie gegen ihre Parasiten. In allen Fällen müssen die getroffenen Maßnahmen deshalb die Eigenschaft besitzen, daß sie zwar für den Krankheitserreger, nicht aber für die bedrohte Pflanze tödlich sind. Verhältnismäßig am leichtesten ist diese Vorbedingung zu erfüllen, wenn es sich um ruhende Pflanzen oder Pflanzenteile wie Früchte, Samen, Steckholz, Knollen usw. handelt. Die lebende, in voller Vegetation befindliche Pflanze bildet kein so geeignetes Objekt zur Nuzbarmachung hoher Wärme- und Kältegrade. Eine Ausnahme liegt nur dort vor, wo es gleichgültig ist, ob die von Insekten bezw. Pilzen befallene Pflanze gleichzeitig mit dem Schädiger vernichtet wird oder nicht.

Die erforderliche Wärmewirkung wird erzielt 1. durch offenes Feuer, 2. durch trockene Wärme, 3. durch feuchte Wärme.

Offenes Feuer.

Die Vernichtung von Lebewesen durch die Feuerflamme ist ein altes Nützzeug der Acker- und Obstbau treibenden Völker. Der Fellache wirft heute noch die Saat, aus welcher er Mohrenhirse erzeugen will, durch große offene Feuer hindurch, um auf diesem Wege den Brand von den Mohrenhirsepflanzen fernzuhalten. Und die Indier vernichten noch heute Heuschrecken dadurch, daß sie

unter Schreien und Zohlen diese Insekten in hellbrennende Feuer hineintreiben. Nach einer Mitteilung von Gafner wird heute noch in Uruguay offenes Feuer zur Heuschreckenvertilgung angewendet und zwar in der Weise, daß die mit den unbeflügelten Larven besetzten Grassflächen einfach angezündet werden. Wie Froggatt (A. G. N. 1909. 764. 949) berichtet, wird ein ähnliches Verfahren auch in Australien geübt. Ein weiteres Beispiel bildet das von Headlee (Circ. 16. Nanjas 1910) empfohlene Abbrennen der *Andropogon scoparius*-Grasbüschel, in welche sich die Tschinschwänze (*Blissus leucopterus*) zum Zwecke der Überwinterung zurückzuziehen pflegen. Ein Seitenstück zu diesen ziemlich rohen Verfahren ist die Raupenfackel, welche, besonders im Obstbau, gegen die in Gespinnsten beisammen lebenden Raupen des Ringelspinners (*Gastropacha neustria*), des Goldast (*Euproctis chrysorrhoea*), der Gespinnstmotte (*Hyponomeuta*) und in Weinbaugegenden gegen *Conchylis* sowie *Eudemis* noch gegenwärtig Verwendung findet (R. V. 35. 154). Boglino (Osservatorio fitopat. Turin. Flugbl. 4) empfahl die Raupenfackel zur winterlichen Vernichtung der am Stamme der Maulbeerbäume sitzenden *Diaspis pentagona*. Im großen und ganzen wird das Verfahren nicht mehr allgemein ausgeübt, wobei jedenfalls der Beweggrund eine Rolle spielt, daß die Raupenfackel an belaubten Pflanzen leicht Verbrennungen hervorruft, für ruhende Pflanzen aber keinerlei Vorteile gegenüber den weit sicherer wirkenden insektiziden Spritzmitteln bietet. Von Forbes (Bull. 89. Illinois 1903. 145) ist zwar noch einmal der Versuch unternommen worden, das Gerät wieder zu einigem Ansehen zu bringen, einen Erfolg dürften diese Bemühungen jedoch nicht haben. Genannter muß selbst zugeben, daß die Raupenfackel in der Hand Unwissender oder Ungeschickter ein mehr schädendes als nuzenstiftendes Werkzeug sein kann. Seine Versuche haben auch gelehrt, daß die Raupenfackel unbrauchbar ist gegen die *San Joselaus* (*Aspidiotus perniciosus*), den Baumwollrüsselfäher (*Anthonomus grandis*), Bärenraupen (*Arctia carya*) und Grassmotten (*Crambus*). Gleichwohl hält er ihre Empfehlung zur Vernichtung bestimmter Hemipteren z. B. Kohlwanzen aufrecht.

Trockene Wärme.

Die Wirkung der trockenen Wärme auf Insekten und Pilze kann eine mittelbare oder unmittelbare sein. Die mittelbare Wärmewirkung tötet die Schädiger nicht, sondern führt letztere nur in einen sie anderweitigen tödlichen Einflüssen aussetzenden Entwicklungszustand über. Ein Beispiel hierfür bildet der Samenkäfer (*Bruchus* spp.). Werden die mit ihm behafteten Samen im gesackten Zustande während des Winters in warme Räume gebracht, so treten die Käfer alsbald in die Weiterentwicklung ein, sie durchbrechen die Samenschale, und müssen alsdann nach dem Zurückbringen der Samen in winterkalte Speicherräume teils infolge der Kälte, teils an Nahrungsmangel zugrunde gehen.

Über eine anderweitige Form der mittelbaren Schädigung von Insekten durch Wärme berichtete Dewitz (Naturw. Zeitjhr. Forst- u. Landw. 1912. 540). Die Fliege *Calliphora erythrocephala* erholt sich von der 15 Minuten langen Einwirkung einer Wärme von 40—41° anscheinend zwar vollkommen, ein Fortgang in der Weiterentwicklung findet jedoch nicht mehr statt. Ähnliche Vorgänge

spielen sich wahrscheinlich auch bei der natürlichen Zerstörung der in den Kapseln der Baumwollstaude sitzenden Larven von *Anthonomus grandis* ab.

Weit häufiger leistet die trockene Wärme Dienste durch unmittelbare Vernichtung von Insekten und Pilzen. Dann und wann übernimmt die Hitze des freien Weltenraumes die Rolle eines Vertilgungsmittels gegenüber pflanzen-schädlichen Tieren und Pilzen. Beispielsweise unterliegen nach Versuchen von Dewitz (a. a. O.) die jungen Raupen sowie die in der Entwicklung begriffenen Eier von *Conchylis ambiguella* und *Oenophthira pilleriana* sowie *Eudemis botrana* einer 5—19 Minuten langen Wärmewirkung von 45°, bei 40° und 15 Minuten werden nur einzelne junge Raupen getötet. In der Natur der Dinge liegt es, daß derartige Leistungen im allgemeinen aber auf den geschlossenen Raum beschränkt bleiben müssen.

Die älteste bekannte Maßnahme dieser Art ist das in England schon seit mehr als hundert Jahren geübte Verfahren des „kilm drying“ des Weizens als Mittel zur Brandverhütung. Ob der hierbei erzielte Erfolg lediglich auf die Abtötung der dem Weizenkorn anhaftenden Brandsporen oder nicht, zum Teil wenigstens, auch auf physiologische Veränderungen innerhalb des Saatkornes zurückzuführen ist, bildet eine noch offene Frage. Tatsache ist es, daß Getreidesamen längere Zeit hindurch die Einwirkung von hochgradiger trockener Hitze ohne Nachteil für die Keimkraft ertragen können, sofern ihr Wassergehalt ein sehr geringer ist. Feuchte Samen sind demgegenüber sehr empfindlich. Schribaux (J. a. pr. 64. 1. 1900. 420) ermittelte, daß Getreidesamen, mit Ausnahme des Maises, die Temperatur von 100° eine Stunde lang ohne Schaden für die Keimfähigkeit aushalten. Ein mit 13 v. H. Anfangsfeuchtigkeit versehener Taphet-Weizen verlor bei 10 stündiger Erhitzung im Trockenraume 9,4 v. H. Wasser, aber nichts von seiner Keimkraft. Bei 1 stündigem Erhitzen auf 110° keimte der Weizen immer noch zu 97 v. H. Untersuchungen von Webster und von Chittenden (zit. J. e. Ent. 1911. 142) ist zu entnehmen, daß Weizen durch ein 8 stündiges Verweilen in trockener Wärme von 65,5° nicht benachteiligt wird. Angaben über den Feuchtigkeitsgehalt werden nicht gemacht. Es ist aber anzunehmen, daß der Weizen, wie die meisten amerikanischen Weizen, nur einen geringen Wassergehalt besessen hat. Von Burmester (Z. f. Pfl. 1908. 154) wird berichtet, daß Weizen, Gerste und Hafer einen 30 Minuten langen Aufenthalt in Trockenhitze von 75—80° ohne Schädigungen ausgehalten haben. Gerste und Hafer zeigten sich dabei etwas widerständiger als der Weizen. Auch Schander bestätigt, daß bei langsamer Anwärmung Sommerweizen und Sommergerste hohe Hitzegrade (100°) vertragen können. Sommerweizen, unbehandelt, keimte zu 97 v. H., 7 Stunden lang auf 100° erhitzt, zu 95 v. H., Sommergerste zu 100 bzw. 95 v. H.

Als Entpilzungsmittel wurde die trockene Hitze bisher gegen *Phytophthora infestans* auf bzw. in den Saatkartoffeln und gegen den Getreidebrand in Anwendung gebracht. McAlpine (J. A. V. 1910. 358) ließ Heißluft von 48 bis 50° 4 Stunden lang auf kranke Kartoffeln einwirken und machte danach die Beobachtung, daß bei der Kultur in der feuchten Kammer der Kartoffelpilz nicht

zur Entwicklung gelangte. Er schließt daraus, daß das im Innern der Knolle befindliche Myzel bei der genannten Behandlung zugrunde geht, eine Folgerung, die wohl nicht ganz einwandfrei ist.

Zur Behandlung der Getreidesaat wird die Heißluft entweder ohne weiteres oder nach vorausgegangener Anquellung der Samen verwendet. Mit einer einfachen Heißluftbeize von 75—85° und 30 Minuten erzielte Burmester (Z. f. Pfl. 1908. 154) keine befriedigenden Ergebnisse. Ebenso gelang es Appel (M. B. N. Heft 10. 1910. 7) nicht, den Gerstenflugbrand allein durch Behandlung mit heißer Luft zu verhüten. Aber auch die nach vorausgegangener Anquellung einsetzende Heißluftbehandlung hat — im auffälligen Gegensatz zur Heißwasserbeize — bis jetzt keine sicheren Erfolge zu zeitigen vermocht. Als Beleg hierfür seien Versuchsergebnisse von Schander (Landw. Centralbl. 1910. Nr. 5) angeführt.

Sommerweizen	Keimfähigkeit	Brandähren
Unbehandelt	97 v. H.	71,5 v. H.
4 Stunden vorgequellt, Heißluft 80°, 1 Stunde	89 „	31,9 „
Sommergerste		
Unbehandelt	100 „	68,9 „
4 Stunden vorgequellt, Heißluft 80°, 30 Minuten	88 „	14,5 „
Heißluft 80°, 60 Minuten	87 „	63,9 „

Hiermit steht einigermassen in Widerspruch die Angabe von Appel (a. a. O.), daß für Gerste 4stündiges Vorquellen bei 20—30° und eine 20 Minuten lange Beize mit Heißluft von 55—60°, für Weizen (Flugbrand) eine 4—6stündiges Vorquellen bei 20—30° und ein 20—30 Minuten langes Verweilen in Heißluft von 55—60° von Erfolg begleitet sein soll. Jedenfalls bedarf es noch weiterer Untersuchungen über die heiße Luft als Entbrandungsmittel, bevor sich über letztere ein sicheres Urteil fällen läßt.

Klarer liegen die Wechselwirkungen zwischen Heißluft und Insekten. An *Gelechia cerealella* stellte Webster (nach Dean, J. e. Ent. 1911. 142) fest, daß trockene Hitze von 48,9° bei viertelstündiger Einwirkung die Larven sämtlich tötet, während bei 43,3° nur ein Teil der letzteren vernichtet wurde. Ähnliche Ergebnisse erzielte Chittenden (siehe Dean, a. a. O.) mit Sameninsekten, deren Tötung bei mehrstündiger Behandlung mit Heißluft von 51,6—59,9° gelang. Bei späterer Gelegenheit hat Chittenden (Circ. 99. B. E. 1908) die Erhitzung der von *Balaninus* befallenen *Castania*-, *Corylus*- und *Carya*-Nüsse auf 51,5 bis 65,5° zur Abtötung der in ihnen sitzenden Käferlarven empfohlen. Durch eine derartige Behandlung sollen die Früchte weder für Nahrungs-, noch für Saatzwecke untauglich werden. *Dermestes-vulpinus* (in Büchern) erliegt nach Headlee (J. e. Ent. 1913. 55) einer Hitze von 51,6°. In jüngster Zeit hat Dean (a. a. O.) ziemlich eingehende Versuche ausgeführt, denen die nachstehenden Angaben zu entnehmen sind:

Nüsseltäfer (<i>Calandra</i>) erliegen bei	48,3°
<i>Tribolium confusum</i> „ „	48,3—48,9°
<i>Ephestia kühniella</i> „ „	46,6—47,7°
<i>Calandra oryzae</i> -Käfer „ „	46,6°

<i>Silvanus surinamensis</i> (alle Stände) erliegen bei	48,3°
<i>Tenebrioides mauritanicus</i> " "	48,9°

in einigen Minuten, wenn die volle Wärme unvermittelt auf sie einwirkt. Bei langsamer Anwärmung, wie sie in der Praxis vor sich geht, sind etwas höhere Temperaturen und längere Wirkungsdauer erforderlich — z. B. für *Tenebrioides* 50,8° und 11 Minuten. Dean empfiehlt schließlich gegenüber allen Entwicklungsständen der Insekten, einschließlich der Eier, eine Heißluft von 46° und 12 Stunden Wirkungsdauer.

Zu einer besonderen Form der Nutzbarmachung trockener Wärme hat sich die Säuberung des Bodens von pflanzen-schädlichen Lebewesen durch Erhizung des letzteren herausgebildet. Wo und in welcher Person der Urheber dieses Verfahrens zu suchen ist, läßt sich mit Sicherheit nicht mehr ermitteln. Feststeht dahingegen, daß die ersten greifbaren Vorschläge in der Literatur der Vereinigten Staaten erschienen sind und daß dabei zugleich die naturgemäße Beschränkung des Verfahrens auf Treib- und Gewächshäuser erfolgt ist. Einer Erhizung des Bodens zum Zwecke der Vernichtung von Krankheitserregern im freien Lande läßt sich schon der Kosten halber nicht allgemein durchführen. Für die dem Treiben von Frühgemüse usw. gewidmeten Anlagen bildet sie eine Notwendigkeit, deren Anerkennung von Jahr zu Jahr an Boden gewinnt. Die Zuführung der Wärme erfolgt am zweckmäßigsten durch ein in den Boden der Treibbeete eingelegtes Netz von Heizröhren, bei dessen Aufbau zweckmäßigerweise ein Heizungs-techniker zugezogen wird.

In jüngster Zeit hat Gifford (24. Jahresb. Vermont 1911. 143) versucht, den Erreger des Wurzelbrandes bei Koniferensämlingen durch Bodenerhizung unter Verwendung einer über dem Boden hinschießenden Dampfspsanne von der nebenstehenden Bauart zu beseitigen. Obwohl er dabei Erfolge zu erzielen ver-

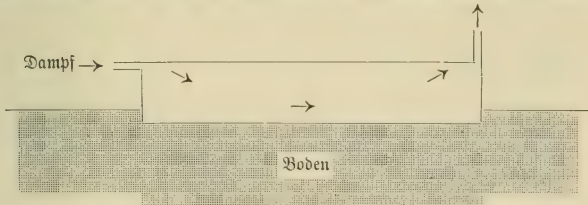


Abb. 11. Schematische Darstellung einer Boden-Erhizungsspsanne.

mochte, zieht er dennoch die Durchtränkung des Bodens mit Formaldehydflüssigkeit vor, da mit der Erhizung eine Verschlechterung der Wasserverhältnisse in der Bodenkruone verbunden war.

Zu berücksichtigen bleibt unter allen Umständen, daß im Boden neben schädlichen Lebewesen auch nützliche — Bodenbakterien — enthalten sind, deren Vernichtung vermieden werden muß. Schulze (Z. B. 65. 1906. 137) machte — allerdings bei Anwendung verhältnismäßig hoher Temperaturen, nämlich 125°

1 Stunde und 100° 18 Stunden lang — die Beobachtung, daß, je nach der Bodenart, eine kürzere oder längere Zeit hindurch die auf solchem Boden gewachsenen Pflanzen pathologische Erscheinungen, wie Gelbwerden der Blätter und zwerghaften Wuchs, zeigten. Senf, Hafer und Erbse unterlagen derartigen Wachstumsstörungen leichter wie Buchweizen. Auffallenderweise blieben einzelne Pflanzen inmitten ihrer kränkenden Umgebung gesund. Nach einiger Zeit trat wieder normales Wachstum ein. Im Gartenboden äußerten sich derartige Wirkungen garnicht, im Ackerboden nur wenig, im Wiesenboden dahingegen sehr stark. Schulze nimmt an, daß im erhitzten Boden saure, pflanzen-schädliche Humuszersetzungserzeugnisse entstehen und erblickt eine Bestätigung für diese Erklärung in der Tatsache, daß Kalkzuführung sofort wieder normale Wachstumsverhältnisse hervorruft. Jedenfalls mahnen aber derartige Erfahrungen zur Vorsicht. Im allgemeinen liegen die Temperaturen, welche für Niedertiere und Pilze tödlich sind, unter dem für Bakterien verhängnisvollen Wärmegrad. Somit sind derartig starke Erhitzungen, wie sie Schulze vorgenommen hat, gar nicht erforderlich.

Durch eine herbstliche Erhitzung des Bodens auf 82—99° mit Dampf vermochte Clinton (Jahresber. Connecticut 1907, 08. 363) die Wurzelsäule (*Thielavia basicola*) von den Tabakspflänzchen im Saatbeete fernzuhalten. Gleichzeitig machte er die Wahrnehmung, daß auf den „gedämpften“ Beeten die Menge des Unkrautes stark zurückgegangen war. Laidlaw und Price (J. A. V. 1910. 163) vermochten einen Boden durch Erhitzen auf 86° (187° F.) vollkommen von Zwiebelälchen zu befreien.

Die beim Ablöschen von Ätzkalk entstehende Hitze hat Vos (Z. 3. 1895. 176) zur Vernichtung der in der Waldstreu befindlichen Raupen und Puppen vom Kiefernspinner (*Gastropacha pini*), der Forleule (*Trachea piniperda*) und der Buschhornwespe (*Lophyrus pini*, *L. similis*) usw. verwendet, indem er reichliche Mengen Ätzkalk auf den Waldboden ausstreute und dann anfeuchtete. Auf die nämliche Weise suchte Webster (Bull. 22. D. E.) Engerlinge in den Maisfeldern zu vernichten, indessen ohne Erfolg.

In jüngster Zeit haben die Obstbauer der Vereinigten Staaten damit begonnen, ihre Obstplantagen bei Eintritt von Frostgefahr durch Heizung mit kleinen tragbaren Öfen gegen Frostwirkungen zu schützen. Ein greifbares Verfahren hat sich dabei bis jetzt noch nicht herausgebildet.

Feuchte Wärme.

Als Träger feuchter Wärme kommen zur Verwendung heißes bzw. siedendes Wasser und Wasserdampf. Die Krankheitserreger, welche mit ihrer Hilfe unschädlich gemacht werden können, sind Insekten, Pilze und nachteilige Kältewirkungen. Sofern es sich dabei um Lebewesen auf Pflanzenteilen handelt, muß im Auge behalten werden, daß das pflanzliche Protoplasma unter der Einwirkung eines heißen Wassers von 54° C. abgetötet und hierdurch der Verwendungsmöglichkeit des letzteren eine Grenze gezogen wird. Ruhende Pflanzenteile, wie Samen, Stechholz usw. verhalten sich in dieser Beziehung nicht wesentlich anders, denn die feuchte Hitze, welche sie unbenachteiligt ertragen können, liegt nur um

1—2° C. höher. Dahingegen vertragen verforzte und verholzte Pflanzenteile, wie z. B. die Stammrinde, höhere Hitzegrade.

a) Verwendung als Insektizid.

Vernichtung von Insekten des Bodens. Bisher ist dieses Verfahren nur in ganz roher Weise dergestalt zur Ausführung gelangt, daß siedendes Wasser auf die in Frage kommenden Bodenstellen gegossen wurde. In dieser Weise hat Haas (I. L. 2. 378) den Pfirsichbohrer (*Sanninoidea exitiosa*) im Bereich der Baumscheibe zu vernichten versucht und verschiedentlich ist das Begießen der bloßgelegten Wurzelkrone von Apfelbäumen mit kochendem Wasser zur Zerstörung der überwinternden Blattläuse (*Schizoneura lanigera*) empfohlen worden. Auch als Mittel zur Reinigung der Erde von Treibhausbeeten ist das siedende Wasser in Vorschlag gebracht worden. Alle diese Verfahren haben den Nachteil, daß sie durchaus unsicher in der Wirkung sind deshalb, weil die Abkühlung des aufgebrauchten Wassers je nach den Umständen so stark sein kann, daß nach dem Eindringen in den Boden die zur Tötung des Schädigers erforderliche Wärme nicht mehr vorhanden ist.

Insekten auf lebenden Pflanzen. Von Riley (Bull. 14. D. E. 11) wird berichtet, daß heißes Wasser von 45° alle erreichbaren Kolltraupen (*Pieris rapae*) tötet, ohne dabei den Kollpflanzen einen nennenswerten Schaden zuzufügen. Ähnliche Erfahrungen machte Murtfeldt (Bull. 26. D. E. 38), welche fand, daß Wasser von 65,5° die Kollwanze (*Murgantia histrionica* Hahn) auf Koll vernichtet und die Pflanzen nur leicht beschädigt. Da *Murgantia histrionica* auf der Unterseite der Blätter sitzt, bietet die Heißwasserbehandlung naturgemäß einige Schwierigkeiten. Eine gewisse Bedeutung hat das heiße Wasser auch für die Entseuchung reblauchhaltiger oder reblauchverdächtiger bewurzelter Neben erlangt. Eine Grundlage für dieses Verfahren bilden die Untersuchungen von Balbiani und von Moriz. Ersterer (C. r. h. 1876. 11. 12) ermittelte, daß bei 42° keinerlei Schädigung, bei 45° und 5 Minuten Beizdauer aber und ebenso bei 50° und 1 Minute Vernichtung der Larvenformen von *Phylloxera coccinea* und *Ph. vastatrix* wie auch der Gallenläuseier von *Ph. vastatrix* erfolgt. Nach Moriz fallen sowohl die Läuse wie die Eier von *Ph. vastatrix* der Vernichtung anheim unter den folgenden Bedingungen:

Einwirkungsdauer	Wärme des Wassers
1 Minute	60—58,2°
5 Minuten	60—54,1°
10 „	60—50,5°
30 „	60—39,8°
150 „	47—23,9°

Die Wintereier der Reblaus gehen unter der 5 Minuten langen Einwirkung eines Heißwassers von 54—55°, wie Grassi (A. A. L. 1912. II. 547) ermittelte, nicht zugrunde. Couanon (J. a. pr. 63. 2. 1899. 770) tauchte Wurzelreben 3—5 Minuten lang in Wasser von 53° C. ein, mit dem Erfolge, daß, ohne Schaden für die Pflanze, die Reblaus einschließlich ihrer (Winter=?) Eier vernichtet wurde.

Insekten von Samen und sonstigen ruhenden Pflanzenteilen. Fletcher (Evidence on Agric. and Colonization 1892. 11) empfiehlt die Warmwasserbeize gegen *Bruchus pisi* in den Erbsen, ohne aber genauere Mitteilung über die Temperatur des anzuwendenden Heißwassers zu machen. Blindholz von Neben und anderen Pflanzen ist nach den nämlichen Gesichtspunkten zu behandeln wie das belaubte Gewächs. Die Temperatur des Heißwassers darf dabei aber um 1–2° auf 54–56° erhöht werden. Ihre größte Bedeutung hat die Heißwasserbehandlung gegen Insekten in Frankreich zur Bekämpfung des Heu- und Sauerwurmes sowie des Springwurmwiclers (*Pyralis*) erlangt. Ein beträchtlicher Teil dieser Schädiger überwintert teils in Puppen-, teils in Larvenform unter den lose anliegenden Fäden der alten Rinde und zwischen Rindensprüngen des Rebstockes. Mit Hilfe von siedendem Wasser oder auch durch Anwendung von Wasserdampf suchen die französischen Weinbauer im Laufe der Winterzeit diese Puppen und Larven in ihren Schlupfwinkeln zu vernichten. Das Verfahren, welches als *échaudage*, *ebouillantage* bezeichnet wird, soll 1842 zum ersten Male durch einen burgundischen Weinbauer *Raclet* angewendet worden sein. Laborde (Z. B. D. 1911. 922) stellte fest, daß Puppen von

Eudemis botrana bei 55° innerhalb 1½ Minute

Conchylis

" 50°

"

"

"

zugrunde gehen. Berge (Pr. a. v. 32. 1911. 1. S. 10) ermittelte, daß die ungeschützte Puppe der 5 Sekunden langen Einwirkung des 55° heißen Wassers erliegt, daß es aber eines Heißwassers von 64–66° bedarf, um in der gleichen Zeit die im Gespinnst befindliche Puppe abzutöten. Die Hauptschwierigkeit des Verfahrens besteht in der Erzielung und längeren Aufrechterhaltung dieser verhältnismäßig hohen Temperaturen am Rebstock bzw. in unmittelbarer Umgebung der Puppengespinste. Letztere sind für Wasser ziemlich schwer durchdringbar. Eine erste Vorbedingung für das Gelingen des Verfahrens ist deshalb, daß das Wasser beim Austritt aus dem für diesen Zweck hergerichteten, gewöhnlich fahrbaren Kessel annähernd 100° besitzt. Alle Vorrichtungen, welche dieser Anforderung nicht entsprechen, so auch das Umgießen von siedendem Wasser in kaffeeannen-ähnliche Behälter usw., sind aus diesem Grunde von vornherein zu verwerfen. Molz (Mitt. D. Weinbau 1911. Nr. 9) prüfte den Heißwasserkessel von *Landau* rett und mußte die Wahrnehmung machen, daß er zur Vernichtung von *Conchylis*- usw. -Puppen jedenfalls ungeeignet ist, denn es lieferte diese Vorrichtung

unmittelbar an der Austrittsöffnung Heißwasser von 77–78°

3 cm vor Austrittsöffnung " " 65–66°

5 " " " " 58–60°

also Sitzgrade, welche viel zu gering sind. Beim Austreffen auf die winterkalten Rindenteile und die Puppengespinste sinkt die Temperatur noch bedeutend. Ein mit 98–100° auf der Rinde angelangendes Heißwasser zeigte bei den Versuchen von Berge (a. a. O.) an einem zwischen die Rinde eingeschalteten Thermometer günstigenfalls 92°, nach 28–30 Sekunden aber nur noch 70°. *Maison-neuve* (Pr. a. v. 1909. Bd. 51. 304. 327), nach dessen Untersuchungen *Conchylis*-Puppen einer Wasserwärme von 60° erliegen, tritt für die Behandlung der

Weinreben mit Wasserdampf unter Druck ein und gibt an, daß die Menge der toten Puppen sich auf 94 v. H. belief, wenn die Hitze 10 cm vor der Mündung des Dampferzeugers 78° betrug. Mit einfachem Heißwasser erzielte Berge (a. a. D.) 87—97 v. H. tote Puppen. Dampf von überhitztem Wasser anzuwenden, ist nicht ratsam, weil dieser leicht Schädigungen der Reben verursachen kann.

Für junge Rebstöcke beträgt die Menge des erforderlichen Heißwassers 1 l, für stark verzweigte ältere Stöcke 2—3 l. *Maissonneuve* (a. a. D.) gibt die Arbeitsleistung auf 280 Stück in der Stunde an, eine Ziffer, welche bei gründlicher Vornahme der Heißwasserbeize aber wohl nur selten erreicht werden dürfte.

b) Verwendung als Fungizid.

Ihre größte Bedeutung hat die feuchte Hitze als Pilzvertilgungsmittel und zwar in erster Linie zur Entbrandung der Getreidesaaten erlangt.

Ustilagineen.

Der Vorschlag, das heiße Wasser als Mittel gegen den Brand zu verwenden, ist 1887 von Jensen ausgegangen (Neue Untersuchungen und Versuche über den Brand der Getreidearten, Kopenhagen). Wie sämtliche bis dahin aufgestellte Verfahren zur Bekämpfung des Brandes, so wirkt die Heißwasserbeize durch die Vernichtung der am Saatkorn haftenden Sporen des Pilzes. Herzberg (Untersuchungen über landwirtschaftlich wichtige Flugbrandarten, Diss. Halle 1895, 25) und vor ihm Kirchner (Z. f. Pfl. 1893, 2) haben nachgewiesen, daß die Sporen der verschiedenen Flugbrände durch eine 5 Minuten andauernde Einwirkung von heißem Wasser unkeimfähig gemacht werden. Bei Kirchners Versuchen verloren die Sporen von *Ustilago avenae* in Wasser von 54,5—56° innerhalb 5 Minuten ihre Keimfähigkeit. Einige amerikanische Forscher (Arthur, Pammel) haben (allerdings nur für Hafer) sogar Beiztemperaturen von 60—64° empfohlen. Nach Herzberg betragen die zur Abtötung erforderlichen Wassertemperaturen:

	<i>U. jensenii</i>	<i>U. avenae</i>	<i>U. perennans</i>	<i>U. hordei</i>	<i>U. tritici</i>
frische Sporen	47—50 $\frac{1}{2}$ °	45 $\frac{1}{2}$ —47 $\frac{1}{2}$ °	40 $\frac{1}{2}$ —42 $\frac{3}{4}$ °	43 $\frac{1}{2}$ —45°	46—47 $\frac{1}{2}$ °
ältere „	50—53°	50 $\frac{1}{2}$ —53 $\frac{1}{2}$ °	47 $\frac{1}{2}$ —50 $\frac{1}{2}$ °	45 $\frac{1}{2}$ —47 $\frac{3}{4}$ °	45 $\frac{1}{4}$ —47 $\frac{3}{4}$ °

Die Empfindlichkeit der Sporen gegen Heißwasser nimmt hiernach mit dem Alter derselben zu. Herzberg hält auf Grund seiner Untersuchungen für *Ustilago jensenii* und *U. avenae* eine Wassertemperatur von 54°, für *U. hordei* und *U. tritici* eine solche von 48° für ausreichend zur Entbrandung der Saat. In der Folge sind diese Temperaturen aber nicht allenthalben festgehalten worden. Auch die von Jensen gegebenen Beizvorschriften stimmen nicht ganz mit den Ergebnissen der Herzberg'schen Untersuchungen überein, denn Jensen schreibt vor für Hafer:

Der Hafer ist in Körbe eingepackt ohne weiteres 5 Minuten lang in heißes Wasser von 54—55° C. derart einzutauchen, daß er $\frac{1}{2}$ Minute lang je 5—6 Sekunden unter Wasser und dann 3—4 Sekunden über dasselbe gehalten wird. Die übrigen $\frac{4}{2}$ Minuten wird das Saatgut 16—20 mal je 10 bis 12 Sekunden unter und 3—4 Sekunden über dem Wasser gehalten. Letzteres muß während der Beize beständig die oben angegebene Temperatur besitzen. Nach

Ablauf von 5 Minuten wird der Hafer schnell mit kaltem Wasser abgekühlt und zum Trocknen ausgebreitet.

Vorschrift für Gerste:

Die Gerste ist zunächst 4 Stunden lang im Wasser anzufeuchten, sodann in einem feuchten Sacke mindestens 4 Stunden an einem kühlen Orte zur Nachquellung zu belassen und dann erst ähnlich wie bei Hafer 5 Minuten lang mit Heißwasser zu behandeln. Die Temperatur des Wassers soll dabei beständig $52\frac{1}{2}^{\circ}$ C. betragen.

Kühn (Zur Bekämpfung des Flugbrandes 1889) hat die praktische Brauchbarkeit der Jensen'schen Heißwassermethode bezweifelt, da bei seinen Kontrollversuchen die nach Jensen behandelte Gerste eine Verminderung der Keimkraft wahrnehmen ließ. Später haben Kellermann und Swingle (Bull. 8. 12. 22 und 2. Jahresbericht der Versuchstation zu Manhattan, Kansas) das Verfahren geprüft und dabei wesentlich günstigere Resultate als Kühn erhalten. Die zwischen Kühn und den vorerwähnten beiden Autoren bestehenden Widersprüche sind zum Teil darin begründet, daß ersterer mit Gerste experimentierte, während letztere den für Nordamerika wichtigeren Brand auf Hafer als Versuchssubjekt benutzten. Kellermann und Swingle fanden, daß die Heißwasserbeize nicht nur eine vollkommene Entbrandung des Hafers und des Weizens bewirkt und deren Keimkraft unbenachteiligt läßt, sondern auch freudigeres Wachstum, erkenntlich an einer Steigerung des Ernteertrages, veranlaßt.

Nur ganz unbedeutend war nach Kirchners (a. a. O.) Versuchen die dem Saatgute durch die Heißwasserbeize zugefügte Beschädigung der Keimfähigkeit, nämlich:

	2. Tag	10. Tag
Weizen unbehandelt	84 $\frac{1}{2}$ v. H.	98 v. H.
„ in Heißwasser gebeizt	84 $\frac{1}{2}$ „	97 $\frac{3}{4}$ „
Roggen unbehandelt	95 $\frac{1}{4}$ „	98 „
„ in Heißwasser gebeizt	91 $\frac{1}{4}$ „	95 $\frac{1}{2}$ „
Gerste unbehandelt	69 $\frac{3}{4}$ „	97 „
„ in Heißwasser gebeizt	74 $\frac{1}{2}$ „	98 $\frac{1}{4}$ „
Hafer unbehandelt	6 $\frac{3}{4}$ „	81 $\frac{3}{4}$ „
„ in Heißwasser gebeizt	24 $\frac{3}{4}$ „	84 $\frac{1}{2}$ „

Ein Anbauversuch mit Weizen lieferte:

unbehandelt	5,17 v. H. brandige Ähren
5 Minuten bei 55—56 $^{\circ}$ gebeizt	0,23 „ „ „
10 „ „ „ „	0,16 „ „ „
15 „ „ „ „	0,07 „ „ „

Meine eigenen Versuche (L. Z. 1896. 145) führten zu dem Ergebnis, daß die Jensen'sche Heißwasserbeize für Gerste mit einer bedeutenden Verminderung der Keimkraft verbunden ist, während sie für Hafer Gutes leistet. Ich erhielt:

	Sofort eingekeimt	Nach 20 Tagen eingekeimt	Nach 56 Tagen eingekeimt
Gerste, ungebeizt	99 $\frac{1}{2}$ Keime	98 $\frac{1}{2}$ Keime	97 $\frac{3}{4}$ Keime
„ mit Warmwasser behandelt			
52 $\frac{1}{2}$ —53 $\frac{1}{2}$	85	93	87 $\frac{1}{4}$
Hafer, ungebeizt	92 $\frac{1}{2}$	89 $\frac{1}{4}$	89
„ mit Warmwasser behandelt			
54—55°	90 $\frac{3}{4}$	92 $\frac{3}{4}$	92 $\frac{3}{4}$

Obwohl von Jensen später die Warmwasserbeize als zu umständlich für die Praxis bezeichnet worden ist, hat sie doch in neuerer Zeit unter Führung von Ravn und Mortensen in Dänemark festen Fuß gefaßt. Zu diesem Erfolge hat jedenfalls sehr wesentlich beigetragen, daß es in Dänemark gelungen ist, die Schwierigkeiten, welche die Ausführungen der Heißwasserbrandbeize dem einfacheren und kleineren Landwirte bereitet, durch Einführung des genossenschaftlichen Getreidebeizens zu beseitigen.

Auch der Roggenstengelbrand (*Urocystis occulta*) läßt sich durch die einfache Form der Heißwasserbeize erheblich vermindern. Mortensen erzielte:

Unbehandelt	12,6 v. H. Brand, 19,9 v. H. Ernteeinheiten
Ohne Vorquellung 54—55° C.	0,8 „ „ 22,8 „ „

Das Verfahren kam in der Wirkung dem Formaldehyd gleich.

Ausführung der Heißwasserbeize. Die Vornahme der Heißwasserbeize erfordert 3 geräumige Behälter, einen für Vorwärmewasser, einen zweiten für das Beizwasser und den 3. für das Kühlwasser. Am einfachsten gestaltet sich das Verfahren, wenn das Beizwasser durch Einleiten von Dampf auf die erforderliche Temperatur gebracht und auf ihr erhalten werden kann. Fehlt diese Möglichkeit, so muß ein 4. kleineres Gefäß mit beständig im Sieden erhaltenen Wasser aufgestellt werden. Letzteres dient dazu, um die beim Ein- und Austauschen des Getreides herabgehende Temperatur des Beizwassers sofort wieder auf die richtige Höhe zu bringen. Weiter sind erforderlich ein gutes, verglichesenes Thermometer, eine an der Decke des Beizraumes oder an einem besonderen Gerüste über dem Heißwasserbehälter befestigte Rolle mit Zugvorrichtung und eine Anzahl korbartige, aus starkem Drahtgeflecht hergestellte, innen mit engmaschigen, für die Getreidekörner undurchlässigen Drahtgewebe ausgekleidete Behälter von 25—60 kg Fassungsraum. Das eigentliche Beizverfahren beginnt mit dem Einfüllen der Saat in einen Drahtkorb und Einstellen desselben in den Vorwärmebehälter, dessen Wasser eine Temperatur von 45—50° besitzen muß. Das sofortige Eintauchen der kalten Getreidemasse in das Beizwasser würde dessen Wärme so erheblich herabsetzen, daß ein sicheres Gelingen der Beize ausgeschlossen wäre. Während ihres Verweilens in dem Vorwärmer ist die Saat gut durchzurühren, damit sie vollkommen entluftet und allseitig benetzt wird. Alsdann erfolgt so schnell wie möglich die Übertragung in das Beizwasser. Obwohl die Getreidesamen vorgewärmt sind, läßt sich eine geringe Abkühlung des letzteren beim Eintauchen der Samen nicht vermeiden, weshalb es sich empfiehlt, die Anfangstemperatur um 1—2° höher einzustellen. Die Getreidemasse ist baldigst wieder

aus dem Heißwasser herauszunehmen, nach kurzem Verweilen an der Luft wieder einzutauchen usw., bis der Zeitraum von 10 Minuten verflossen ist. Die über dem Beizgefäß befindliche Rolle mit ihrer Zugvorrichtung erleichtert die Taucharbeit wesentlich. Im Verlaufe der Beize findet eine leichte Abkühlung des Beizwassers unter die wirksame Wärme statt, es müssen deshalb beständig Messungen der Wassermärme im Beizbottich ausgeführt und je nachdem durch Zuhilfenahme von Dampf oder von siedendem Wasser die erforderlichen Temperaturgrade wieder hergestellt werden. Nach beendeter Beize ist die Getreidesaat schleunigst in kaltes Wasser einzutauchen, worauf sie zum Abtrocknen auf eine brandsporenfreie Fläche ausgebreitet werden kann.

Das Heißwasser-Beizverfahren besitzt Vorzüge und Nachteile. Als Vorzug zu betrachten ist die bei genauer, sachgemäßer Durchführung befriedigende Wirkung die verhältnismäßig geringe Wasseraufnahme bei der Beize ohne Borquellen und die Ungiftigkeit des Beizmittels, welche gestattet, unverwendete Reste von gebeiztem Getreide für die tierische und menschliche Ernährung noch nutzbar zu machen. Nachteile bilden die Gefährdung der Keimkraft, die nicht unerhebliche Wasseraufnahme bei dem nach dem Borquellenverfahren behandelten Brandgetreide, vor allem aber die Schwierigkeit der beständigen gleichmäßigen Erwärmung des Saatgutes auf die engbegrenzte Temperaturhöhe, wozu sich schließlich noch die aus den Thermometern und ihrer Bedienungsweise ergebenden Unsicherheiten hinzugesellen. Von Appel ist versucht worden, den letzterwähnten Übelständen zu einem Teile wenigstens durch die Herstellung eines Beizgerätes abzuhefen. Soweit sich bis jetzt übersehen läßt, hat letzteres jedoch keinen Eingang in die Praxis gefunden. In jüngster Zeit hat Schander (D. Z. Pr. 1910. Abb.) den bekannten Benzkeischen Kartoffeldämpfer derart abgeändert, daß er sich zur Beizung von jeweils 100 kg Getreide eignet. Dem Gerätee werden geringe Feuerungskosten, geringer Wasserverbrauch, leichte Bedienung und gleichmäßig gute Warmhaltung nachgerühmt.

Abgeänderte Warmwasserbeize.

Nicht für alle Getreide- und Brandarten liefert die Heißwasserbeize, wie sie Jensen in Vorschlag gebracht hat, gleich gute Ergebnisse. Aufklärung über die Gründe hierfür haben die Untersuchungen von Bresfeld u. a. geliefert, welche den Nachweis lieferten, daß die zur Übertragung der Krankheit dienenden Organe der Brandpilze nicht ausschließlich dem Saatkorn äußerlich anhaften, sondern ihren Sitz auch innerlich im Saatkorn haben können. Das Jensensche Verfahren eignet sich nur zur Entfernung der äußeren Brandkeime, wie sie beim Steinbrand im Weizen (*Tilletia caries*), beim Flugbrand des Hafers (*Ustilago avenae*) und beim Hartbrand der Gerste (*Ust. hordei tecta*) vorliegen.

Für die Entpilzung innerlich mit Brandkeimen behafteter Getreidesamen, ein Fall der beim Flugbrand im Weizen und in der Gerste (*U. tritici*, *U. jensensii* = *U. nuda*) vorliegt, hat Appel eine abgeänderte Heißwasserbeize angegeben. Genannter ging dabei von der Erwägung aus, daß der im Saatkorn vorhandene ruhende Zustand des Brandpilzes durch das Borquellen in Wasser empfindlicher gegen Hitze als das Korn selbst gemacht wird und daß der Grad

dieser Empfindlichkeit um so erheblicher sein muß, je näher die Wärme des Vorquellwassers dem Wachstumsoptimum des Pilzes liegt. Diese Erwägung fand in den angestellten Versuchen ihre Bestätigung und gab Anlaß — zunächst für Gerste — zur Aufstellung folgender Vorschrift:

Gerste (*Ustilago jensenii*) 4 Stunden lang in Wasser von 25—30° vorquellen, 5 Minuten in Wasser von 45° vorwärmen, 10 Minuten lang mit Heißwasser von 54—56° behandeln.

Mit Hilfe dieses Verfahrens wurde vollkommene Brandfreiheit erreicht, z. B.

	Hannengerste	Saxonia
Unbehandelt .	7,2 v. H. Brand	1,9 v. H. Brand
Behandelt . .	0 „ „	0 „ „

Die Wichtigkeit der genauen Innehaltung der vorgeschriebenen Temperatur des Beizwassers ergibt sich daraus, daß in beiden Versuchsfällen beim Herabgehen der Temperatur auf 48—50° vollkommene Brandfreiheit nicht erreicht wurde.

Bei Sommerweizen erzielte Schander (Landw. Centralbl. 1910. Nr. 5)			
4 Stunden vorquellen 20 Min.	50° C.	98 v. H. Keime	7,1 v. H. Brand
4 „ „ 10 „	54° „	96,5 „ „	0,2 „ „
4 „ „ 10 „	56° „	77 „ „	0 „ „
Unbehandelt		97 „ „	71,5 „ „

Bei Sommergerste			
4 Stunden vorquellen 20 Min.	50° C.	85 v. H. Keime	0 v. H. Brand
4 „ „ 10 „	54° „	? „ „	0 „ „
4 „ „ 10 „	56° „	? „ „	0,2 „ „
Unbehandelt		100 „ „	68,9 „ „

Abgekürztes Heißwasser-Beizverfahren.

Eine Entbrandung des Saatgutes läßt sich auch durch einfaches Einquellen in Wasser von höherer Temperatur erzielen. Nach Appel (M. B. N. S. 1911. 425) durch achtfündiges Einlegen in Wasser von 40°, nach Störmer (Z. L. Z. 60. 1911. 145) bei Gerste durch zwölfstündiges Einweichen in Wasser von 35°, bei Sommerweizen in Wasser von 40°. Ein ganz wesentlicher Mangel dieses Verfahrens ist die starke Aufnahme von Wasser, welche notgedrungen bei der acht- bzw. zwölfstündigen Beizdauer eintreten muß, und sodann die Schwierigkeit, das Wasser so lange Zeit hindurch bei erhöhter Wärme zu erhalten.

Uredineen, Rostpilze.

Von Galloway (J. M. 7. 195) ist der Versuch gemacht worden, durch eine 5 Minuten lange Beize der Getreidesaat in Wasser von 58° C. den Getreiderost zu bekämpfen. Das Ergebnis war ein durchaus negatives. Der Rost war in dem gewöhnlichen Umfange vorhanden und auch die erzielte Körnerernte war nicht besser als die von unbeizter Saat.

Fungi imperfecti.

Giltay (Z. f. Pfl. 1893. 200) gibt an, daß das Auftreten der Schwärze im Getreide (*Cladosporium herbarum* Link) durch eine Beize der Saatkörner in warmem Wasser verhindert werden kann, ohne daß aber bis jetzt eine Nutzbar-

machung dieser Angabe zu verzeichnen wäre. Dagegen hat die Heißwasserbeize ziemlich ausgedehnte Verwendung, namentlich in Dänemark, zur Bekämpfung der Streifenkrankheit (*Helminthosporium*) in der Gerste gefunden. Von Ravn (*Tidskrift Landbrugets Planteavl.* 1908. 159) wurden folgende zwei Vorschriften gegeben:

1. sofortiges 5 Minuten langes Eintauchen der Saatgerste in Wasser von 56—57° C. bei etwa 20maligem Ein- und Austauchen, sofortige starke Abkühlung, wobei Luftkühlung der Wasserkühlung vorzuziehen ist,
2. dreistündiges Vorquellen in Wasser, 10stündige Nachwirkung an der Luft, 5 Minuten Einbeizen in Wasser von 50—52° bei 20maligem Ein- und Austauchen; sofortige Abkühlung durch Luft.

Dieses Verfahren wurde von Mortensen (4. Beretning. 1909) mit der Abänderung aufgenommen, daß er an Stelle der Luftkühlung die Wasserkühlung und anstatt Wasser von 50—52° solches von 50—51° verwendet. Er erzielte dabei mit einer sechszeiligen Gerste

	Streifenkrankheit	Einheiten Körner
Unbehandelt	16,5 v. H.	23,6
Beize ohne Vorquellen 56—57° C. . .	1,2 „	25,9
„ mit „ 50—51° C. . .	0,7 „	26,0

Sowohl Ravn wie Mortensen geben dem einfachen Verfahren ohne Vorquellen den Vorzug, weil es schneller wie das Vorquellverfahren trockenes Saatgut liefert.

Wurzelbrand der Zucker- und Runkelrüben.

Die Heißwasserbeize der Rübenknäuel als Mittel zur Fernhaltung des Wurzelbrandes von den jungen Rübenpflänzchen wurde von Jensen (Bl. Z. 1894) empfohlen. Seine Vorschrift lautet: Die zu präparierenden Rübensamen vorerst 6 Stunden in gewöhnlichem Wasser einquellen derart, daß letzteres die Knäuel vollkommen und beständig umspült. Nach Ablauf dieser Frist das von den Rübenkernen nicht aufgenommene Wasser entfernen und die feuchte Rübensamenmasse an einem kühlen, feuchten Orte 10—12 Stunden lang zum Nachquellen sich selbst überlassen. Alsdann die in einem Drahtkorb untergebrachten Samen 5 Minuten lang in Wasser von genau 53,5° C. bei etwa 20maligem Ein- und Austauchen beizen. Zum Schluß die warme Rübensamenmasse schnell mit kaltem Wasser wieder abkühlen und zum Trocknen auseinanderbreiten. Was die Leistungen dieses Verfahrens anbelangt, so habe ich nachgewiesen (Z. Z. 1896. 167), daß die nach diesem Verfahren gebeizten Rübensamen, 50 Tage nach der Beizung verwendet, ebensoviel Wurzelbrand lieferten wie die unpräparierten. Dagegen ergaben die baldigt nach der Beize ausgelegten Knäuel eine geringere Anzahl wurzelbrandiger Pflänzchen.

c) Verwendung als Frostabwehrmittel.

In den Vereinigten Staaten ist der Versuch unternommen worden, Frostbeschädigungen mit Hilfe von Wasserdampf zu verhüten. Es sind zu diesem Zwecke auf der Spitze hoher Masten Verstäubungsbüsen angebracht worden, aus

welchen in Zeiten von Frostgefahr, Wasserdampf in Form eines feinen Nebels entlassen wird. Bei der Kondensation des Wasserdampfes zu Wassertröpfchen und bei der Erstarrung der letzteren zu Eis werden nennenswerte Mengen Wärme frei, welche die gefährdeten Pflanzen vor dem Erfrieren schützen sollen. Durch die Kondensation von 1 g Tau wird 1 cbm Luft um 2°C . erwärmt.

Die Kälte.

Abgesehen von wenigen Fällen hat eine Nutzbarmachung der Kälte für pflanzentherapeutische Zwecke bisher nicht stattgefunden. Diese Tatsache mag zum Teil ihre Begründung in der verhältnismäßig schwierigen Beschaffung von Kälte für den praktischen Landwirt, zum Teil wohl auch in der erheblichen Widerständigkeit von Pilzen und namentlich von Dauerporon sowie von Insekten gegenüber Kältewirkungen haben. Bei näherer Untersuchung der für die Kälte bestehenden Nutzungs- bzw. Bekämpfungsmöglichkeiten werden sich aber gewiß noch brauchbare Verfahren auffinden lassen.

Eiswasser von der Temperatur $1,5-3^{\circ}$ hat sich nach Alwood (Bull. 13. D. E. 44) als gänzlich wirkungslos gegen die Kohltruppen (*Pieris brassicae*, *Mamestra oleracea*) und Blattläuse (*Aphis* sp.) erwiesen, selbst wenn die Lufttemperatur $32-33^{\circ}$ betrug. Weit bessere Leistungen verrichtet die Kälte gegenüber der in der Madenform mit den abgeernteten Oliven in die Vorratsräume gelangenden und dort vor dem Auspressen der Früchte noch erhebliche Beschädigungen verursachenden Ölfliege (*Dacus oleae*). Durch das Einlagern der befallenen Oliven in hinreichend abgekühlten Räumen wird die Lebenstätigkeit der Fliegenmaden soweit herabgesetzt, daß diese zwar nicht zugrunde gehen, aber doch ihren Fraß einstellen. Die Vernichtung des Schädigers erfolgt im weiteren Verlauf dann beim Auspressen der Früchte.

Die in Äpfeln befindlichen Maden von *Rhagoletis pomonella* gehen nach Zillingworth (Bull. 324. Cornell-Universität, Ithaca 1912. 160) zugrunde, wenn die Früchte längere Zeit kalt eingelagert werden. Er führt dabei an, daß die Maden einer Temperatur von $3,9-4,0^{\circ}$ widerstehen, bei $0,6-1,7^{\circ}$ aber erliegen.

Das Licht.

Heilungen von Pflanzenkrankheiten unter Zuziehung einer Lichteinwirkung können entweder durch Lichtentzug oder aber auch durch eine Steigerung der Lichtstärke erfolgen.

Lichtentzug.

Die Pflanzen bedürfen zu ihrem Gedeihen ein in bestimmten Grenzen schwankendes Maß von Licht. Jenseit dieser Grenzen wirkt die vorhandene Lichtmenge nachteilig auf die Pflanze ein. Diese Tatsache kann zur Vernichtung von Schmarotzerpflanzen und Unkräutern nutzbringend verwendet werden. So empfahl Molz (L. W. S. 1909. 257) die Mistel (*Viscum album*) zunächst abzuschneiden, dann aber durch Lichtentziehung vollends zu zerstören. Als ein geeignetes Mittel hierzu bezeichnet er die Bedeckung der Schnittstelle mit Dach-

pappe, welche zur Abhaltung von Insekten mit einem Karbolincumanstrich versehen worden ist. Nach Pammel (Preßbull. 11. Iowa 1909) unterdrückt ein mindestens 6 Monate lang fortgesetzter Lichtentzug durch geteertes Papier, festen Stallmist oder eine dicke Strohaufgabe die Quecken vollkommen. Ein ganz gleiches Verfahren brachte Stone (Circ. 19. Wisconsin 1910) gegen die kanadische Distel (*Cnicus arvensis*) in Vorschlag. Darnell-Smith (A. G. N. 1913. 152) empfahl die in Australien ein überaus lästiges Unkraut bildende Feigendistel (*Opuntia*) durch Besprühen mit lichtabhaltenden Brühen zu vernichten. Für viele andere Unkräuter reicht bekanntlich schon der Lichtentzug, wie er durch einen dichten Bestand von hochemporwachsenden Feldfrüchten geschaffen wird, zur Unterbindung ihrer Daseinsbedingungen aus.

Noch in einem anderen Falle kann Lichtentzug eine heilende Wirkung für erkrankte Pflanzen ausüben, nämlich dort, wo Überbelichtung ganz oder teilweise den Anlaß zu einer Wachstumsstörung bildet. Bei Weinblättern, welche der Gelbsucht verfallen waren, konnte ich (Z. Zb. 1908. 497) durch Abblendung des Tageslichtes eine merkliche Wiederergrünung erzielen, wie ja auch Goldrüstern und ähnliche Gewächse, welche bei Zutritt starker Lichtmengen goldgelbes Laub besitzen, ergrünen, sobald als sie aus den Baumschulen in schattige Parks verpflanzt werden.

Endlich kann die Verdunkelung auch noch zum Einfangen von lichtscheuen Insekten benutzt werden. So sucht *Otiorrhynchus ligustici* an Tagen mit grellem Sonnenschein schattige Plätze auf. Werden ihm solche künstlicherweise dargeboten, so versammelt er sich in großen Mengen unter diesen.

Licht als Fangmittel für Insekten.

In der Dämmerung und zur Nachtzeit fliegende Insekten werden, wie bekannt, durch Lichtquellen so stark angezogen, daß sie blindlings an dieselben heran-, und wenn möglich in dieselben hineinstürmen. Dieser Vorgang ist bei dem sogenannten Fanglampen-Verfahren nutzbringend verwendet worden. Entweder findet die Lampe ihre Aufstellung zwischen einem Gerüste von Holzstäbchen, welche mit Vogelleim bestrichen sind, oder auch — und diese Bauweise ist die häufigere — die Lichtquelle wird inmitten oder über einem breiten flachen Becken mit einer die Tötung der einfallenden Insekten übernehmenden Flüssigkeit angebracht (Abb. 12—15). Ein Beispiel für die erstgenannte Anordnung ist die Edenkobener, ein Beispiel für die letzterwähnte die Weihenheimer Fanglampe, die Phare Meduse von Vermorel usw.

Die Ansichten über die Brauchbarkeit dieser Fanggeräte haben im Laufe der Jahre häufige Wandlungen erfahren. Rossmäßler (Forstinsekten 32) versprach sich von den „so sehr berühmten Leuchtfeuern“ im ganzen nur geringe Erfolge und begründete seine Stellungnahme mit der Beobachtung, daß die Weibchen der schädlichen Schmetterlinge fast immer ruhig auf den Zweigen zu sitzen pflegen und sich hier von den Männchen aussuchen lassen. Aus diesem Verhalten heraus ist auch die Wahrnehmung zu erklären, daß die Männchen in dem Becken der Fanglampe überwiegen. Im großen und ganzen hiermit übereinstimmende Erfahrungen machte auch Dewitz (Zeitsch. wiss. Insektenbiologie 1905.

106). Vom 25. Juli bis 6. September fing er 32474 Falter des *Tortrix pilleriana* ein. Von diesen waren fast 83 v. H. Männchen. Im Laufe der Versuchszeit fiel allerdings der Prozentsatz der männlichen Falter. Etwa $\frac{2}{3}$ der gefangenen

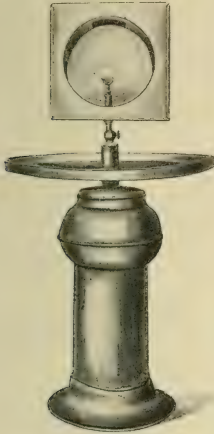


Abb. 12. Geisenheimer Fanglampe.

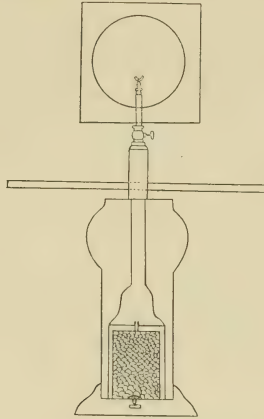


Abb. 13. Geisenheimer Fanglampe im Durchschnitt.

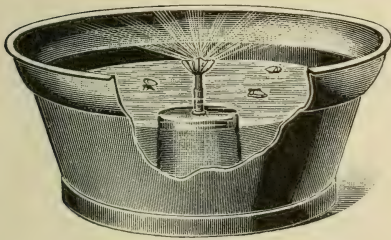


Abb. 14. Französische Fanglampe mit Acetylenlicht.

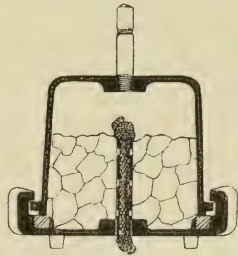


Abb. 15. Vorrichtung zur Acetylengas-
erzeugung an der französischen Fanglampe.

Weibchen hatten ihren Eierstock schon mehr oder weniger entleert. Pro Nacht wurden mit einer Lampe gefangen 34,7 Männchen und 6,6 Weibchen, darunter nur 3,9, welche ihre Eier noch nicht abgelegt hatten. Andererseits liegen doch auch Versuchsergebnisse vor, welche zeigen, daß unter Umständen recht beachtens-

werte Mengen von eierhaltigen Weibchen gefangen werden können. So verzeichnet Gastine (Bull. Min. Agric. Paris. 1903. 323) folgenden Lampenfang:

	1901			1902	
	Juli	Juli	August	August	August
Luftwärme	23°	22°	21°	17°	10,8°
Männchen	62,0 v. H.	63,2 v. H.	44,5 v. H.	72,4 v. H.	90,6 v. H.
eiertragende Weibchen	32,2 "	30,7 "	44,8 "	16,6 "	5,0 "
entleerte Weibchen .	5,8 "	6,1 "	14,7 "	11,0 "	4,4 "

Martin (Pr. a. v. 13. 419) stellte fest, daß an manchen Abenden sogar 90 v. H. der Weibchen noch nicht zur Eiablage geschritten waren.

Über beachtenswerte Leistungen der Fanglampen berichtete auch Guittonneau (R. V. 34. 1910. 236). Nach ihm wurden in der Zeit vom 11. Juni bis 8. August auf einer Fläche von 390 ha 12417536 Motten gefangen. Chappaz (Pr a. v. 31. 1910. 161. 461) teilte mit, daß von 3500 Lampen bei einer Brenndauer von 6,45 p. m. bis 12,30 a. m. in der Zeit vom 11.—28. Juli gefangen wurden 3673299 *Pyralis*- und 2545340 *Conchylis*-Motten, Mengen, deren Verschwinden nicht ohne fühlbare Wirkung bleiben kann.

Die Helligkeit der Fanglampen spielt keine wesentliche Rolle für das Fangergebnis, denn es wurden beispielsweise von Perraud (C. r. h. 138. 1904. 992) gefangen bei

Lichtstärke = 1 Kerze . .	569 Individuen,
" = 4 Kerzen . .	518 "
" = 7 " . .	545 "

Estélin versuchte (Zll. Z. 3. 1898. 357) durch Anwendung sehr starker Lichtquellen — elektrischer Scheinwerfer — eine Steigerung der Fangwirkung gegenüber Nonnenschmetterlingen zu erzielen. Der Versuch mißlang vollkommen. Mehr als 1000 Stück wurden Anfang August während zweier Nächte in der Zeit von 12—2 bzw. 8—3 hierbei nur gefangen von *Lithosia quadra* (3639 Männchen, 3002 Weibchen), *L. deplana* (1575), *Liparis monacha* (7985 Männchen, 606 Weibchen) und *Scoparia* sp. (1086). Somit ist die Zahl der vernichteten Weibchen trotz der starken Lichtquelle eine recht geringe geblieben.

Perraud (a. a. D.) ermittelte, daß eine sechskerzige Lampe Nachtschmetterlinge bis auf 18 Meter anlockt. Eine Petroleumlampe leistet unter sonst gleichen Verhältnissen das nämliche wie eine Acetylenflamme. Von größerem Einflusse auf das Fangergebnis wie die Lichtstärke sind die Witterungsverhältnisse, die Höhe, in welcher sich die Fanglampe befindet und die rechtzeitige, dem Entwicklungsgange des in Frage kommenden Insektes angepasste Aufstellung der Lampen. Ein voller Erfolg ist nur dann zu erwarten, wenn die Hauptentwicklungszeit der Falter getroffen wird. Bei stürmischem und regnerischem Wetter kann der Betrieb als aussichtslos unterbleiben. Über die beste Höhe für die Anbringung der Fanglampen lassen sich allgemeingültige Vorschriften nicht geben. Hier muß die Erfahrung zu Rate gezogen werden.

Ein Hauptnachteil des Fanglampenverfahrens besteht in den hohen Kosten, welche die Aufstellung, die allabendliche Entzündung und die Nachfüllung von

Brennstoff bereiten. Es ist deshalb vorgeschlagen worden, die gewöhnlichen Lampen durch elektrisches Glühlicht zu ersetzen, welches sich von einer Zentralfstelle aus entzünden läßt und auch keiner Brennstofferneuerung bedarf. Als Nachteil ist auch noch zu verzeichnen, daß zugleich mit den schädlichen Insekten nützliche eingefangen und vernichtet werden.

Von einem gewissen Nutzen können die Fanglampen dadurch werden, daß sie anzeigen, ob die Flugzeit einer bestimmten Schädigerart eingetreten ist oder nicht. Auf diesem Wege lassen sich festere Anhalte für die Vornahme anderweitiger Bekämpfungsverfahren, beispielsweise von Besprühungen, gewinnen.

Eine besonders eingehende Durcharbeitung hat das Fanglampenverfahren mit Bezug auf die dem Weinstocke schädlichen Kleinschmetterlinge wie *Conchylis*, *Eudemis* und *Pylalis* erfahren. Die genannten Schädiger bilden zugleich ein recht gutes Beispiel dafür, daß die Fanglampe nur dann ein befriedigendes Ergebnis liefert, wenn die biologischen Eigentümlichkeiten des einzufangenden Schädigers voll berücksichtigt werden.

Der bekreuzte Traubenwickler (*Eudemis botrana*) fliegt von Sonnenuntergang bis Nachteintritt, kommt für den Lampenfang also kaum in Frage. Sauerwurmmotten (*Conchylis ambiguella*) und Springwurmwickler (*Pylalis vitana*) flogen nur in stillen dunklen Nächten. Bei niederer Erziehung sind die Lampen für den Fang von Springwurmwicklern am besten auf den Boden zu stellen, für die Sauerwurmmotten in Vogrebenhöhe. Die günstigste Abendtemperatur für einen ergiebigen Mottenfang beträgt 16—17° C. Gewitterneigung und leichter warmer Regen erhöhen das Fangergebnis. Für die erste Flugperiode der Motten versprechen die Lampen keinen Nutzen. Das Überstülpen von Drahtnezen über die Lichtquelle ist nicht empfehlenswert. Mit Rücksicht darauf, daß die Weibchen ihre Eier nach und nach ablegen, muß der Fang über eine längere Zeit ausgedehnt werden. Viele Lampen mit mittlerer Brennstärke sind wenigen Lampen mit hoher Lichtstärke vorzuziehen. *Eudemis* und *Conchylis* werden (Bermorel. Pr. a. v. 54. 70) in verschiedenen starkem Maße vom Licht angezogen. Letztere fliegt in die Lichtquelle hinein, wenn sie sich ihr bis auf 25 m genähert hat, *Eudemis* tut das unter denselben Verhältnissen nicht.

Die auf den Hektar aufzustellende Anzahl von Lampen wird recht verschieden angegeben. Im allgemeinen dürften 20—25 Stück kleine, einfache Petroleumlampen auf den Hektar Neben genügen.

Furrer-Zeller (Schweizer landw. Zeitschr. 1910. 589) empfahl den Maiskäferfang durch Licht. Pospelow (Die Landwirtschaft. 1906. Nr. 34; russisch) verwendete es gegen *Eurycreon sticticalis*, wobei er die Erfahrung machte, daß die Fangergebnisse je nach dem Entwicklungsverlauf des Schädigers recht verschieden ausfallen. Nur wenn die Hauptflugtage getroffen werden, ist Aussicht auf einen lohnenden Fang vorhanden. In der Zeit vom 19. Mai bis 10. Juni fielen die Hauptfangtage auf den 2.—5. Juni. Anfänglich herrschten die Männchen, später die Weibchen vor. Ohne Erfolg blieben die Fanglampen bei Parker (Bull. 82. B. E. 1910. 33) gegen die Hopfenblattlaus (*Phorodon humuli*).

Elektrizität.

Die Verwendung der Elektrizität zur Beseitigung von Pflanzenschädlingen ist über die Anfänge noch nicht hinausgelangt. Von Gäßner (B. B. G. 1907. 26) wurde darauf hingewiesen, daß sich die elektrischen Wechselströme zur Vertilgung von Bodeninsekten eignen. Die Pflanzen sind für derartige Ströme ziemlich unempfindlich, während Niedertiere ihren Einwirkungen verhältnismäßig rasch erliegen. Auf dem vorbezeichneten Wege gelang es ihm, Engerlinge und Regenwürmer in Vegetationskästen ohne Nachteile für die Pflanzen abzutöten.

Wiederholt ist der Versuch unternommen worden, die Hebläuse mit Hilfe elektrischer Einwirkungen zu vernichten (Fuchs, Janson. D. L. Pr. 1906. Nr. 36), bisher aber ohne greifbaren Erfolg. Ebenjowenig hat sich eine fahrbare Vorrichtung von Lokuzjewsky (D. L. W. 1904. 346) zur massenhaften Vertilgung von Feldinsekten auf elektrischem Wege einzuführen vermocht. Ihre Einrichtung ist derart, daß sie die Erzeugung von Stromspannungen in der Stärke von 350000 Volt und 500 mm langen Funken zuläßt. Der eine Pol des Induktors endet in einen am Boden entlang rollenden oder sich in die Erde eingrabenden Kontakt, der andere in einer Reihe von Metallbürsten, welche nach Belieben dem Boden genähert oder von ihm entfernt werden können. Beim Bewegen der Vorrichtung über das Feld springen die Funken aus den Bürsten auf die Erde über. Auffallenderweise haben sich hierbei die hartschaligen Insekten, wie *Anisoplia austriaca* und *Cleonus punctiventris* weit empfindlicher erwiesen als *Gryllotalpa vulgaris*.

Nota (nach Pr. a. v. 52. 1909. 216) hat den Vorschlag gemacht, die Herziichen Wellen zur Verhütung von Hagelbildung auszunutzen. Er hofft mit denselben die nämlichen Wolkenererschütterungen wie mit Hagelkanonen und Hagelstinten, hervorbringen zu können.

In jüngster Zeit machte Beauchamp (Pr. a. v. 1912. Bd. 1. 80) den Vorschlag, die Elektrizität in der Weise zur Hagelverhütung auszunutzen, daß eine besondere Form von Blitz- bzw. Elektrizitätsableiter aufgestellt wird, dem die Aufgabe zufällt, einen beständigen Ausgleich der Luft und der Bodenelektrizität herzustellen und damit eine der Grundlagen für die Hagelbildung zu beseitigen. Naturgemäß kann das vorgeschlagene Mittel dort nicht von Nutzen sein, wo Hagelbildung unter Ausschluß der Elektrizität stattfindet.

Die mechanischen Bekämpfungsmittel.

Alle Einrichtungen und Vorgänge, welche den Zweck verfolgen, krankheits-
erregende Einflüsse auf rein mechanischem Wege von der Pflanze fernzuhalten
oder zu entfernen, sind als mechanische Bekämpfungsmittel anzusprechen. Die
ältesten von Menschenhand betätigten Heilmittel gegen Pflanzenbeschädigungen
sind jedenfalls mechanischer Natur gewesen. Heuschreckenlarven, Raupen und
sonstige selbstschädliche Gewürme wurden einfach gesammelt und zertreten oder
zerstampft, Brandähren ausgeraut, käserhaltiges Saatgut in Wasser ein-
getaucht und anderes mehr. Im 11. Buche Kap. 29 seiner Naturgeschichte weist
Plinius auf ein solches Mittel seiner Zeit hin, welches in Form einer Ver-
ordnung das Zerquetschen der Heuschrecken zur Pflicht machte. „In Cyrenaica
regione lex etiam est ter anno debellandi eas, primo ova obterendo, dein
setum, postremo adultos“

Heute noch spielen die mechanischen Bekämpfungsmittel eine bedeutende
Rolle, wenngleich ihr Gebrauch durch die Einführung neuzeitlicher Insektizide
und Fungizide erheblich, aber nicht immer mit Recht, zurückgedrängt worden ist.
Fast mehr noch als die chemischen, stützen sich die mechanischen Bekämpfungsmittel
auf die besonderen Eigentümlichkeiten des Krankheitserregers. Nirgends im Be-
reiche der Pflanzenpathologie tritt die Notwendigkeit eingehendster erschöpfender
ätiologischer Aufhellung so scharf zutage als bei der Rußbarmachung mechanischer
Hilfsmaßnahmen. Ein schlagendes Beispiel hierfür bildet die Vernichtung der
Rüben nematoden (*Heterodera schachtii*) nach dem weiter unten zu beschreibenden
Fangpflanzenverfahren von Kühn.

Die Zahl der mechanischen Bekämpfungsmittel und ihre äußere Ver-
schiedenheit ist eine sehr große. Sie lassen sich aber auf eine verhältnismäßig
geringe Anzahl von Grundtypen und zwar die folgenden zurückführen:

1. Einfache Abhaltung des Krankheitserregers.
2. Entfernung des Schadenerregers von der Pflanze durch Hinleitung und
Ansammlung an einer bestimmten Stelle.
3. Entzug der zur ungestörten Entwicklung des (organischen) Schadenurhebers
erforderlichen Lebensbedingungen.
4. Vernichtung des Parasiten durch die verschiedenen Arten von Druck.

Während die zur Type 1 gehörigen Mittel sowohl gegen organische wie
gegen anorganische Krankheitsanlässe Verwendung finden können, eignen sich die
Mittel der Typen 2—4 nur gegen tierische und pflanzliche Parasiten.

Abhaltungsmittel.

Die hierher gehörigen Maßnahmen leisten Dienste gegen höhere und niedrigere Tiere, Einflüsse atmosphärischen Ursprunges und unerwünschte physiologische Vorgänge im Pflanzenkörper.

a) Fernhaltung von Lebewesen.

Soweit es sich um parasitäre Lebewesen handelt, wird die Fernhaltung von der zu schützenden Pflanze in der Hauptsache erreicht durch die Errichtung einer irgendwie gearteten Schranke oder durch eine Vergällung des gefährdeten Pflanzenteiles.

Abhaltung durch Schrankenerrichtung.

Die Wirkung der verschiedenartigen Schranken beruht darauf, daß durch sie ein Hindernis aufgerichtet wird, welches dem Schadenerreger den Zutritt zu seiner Wirtspflanze unmöglich macht. Eine Beeinträchtigung der letzteren durch das verwendete Mittel darf dabei naturgemäß nicht stattfinden. Im allgemeinen mißlingt auf diesem Wege die Abhaltung sehr kleiner Objekte, wie Pilzsporen, Milben, Blasenfüße, Insekten mit gutausgebildetem Spring- oder Flugvermögen von den Nutzpflanzen. Geeignet für die Abwehr durch eine Schranke sind dahingegen alle Nagetiere, die Larven der Insekten, bestimmte Arten von Rüsselkäfern, Schmetterlingsweibchen, welchen die Flügel ganz oder doch soweit fehlen, daß sie zu Flugbewegungen nicht befähigt sind, Würmer usw.

Der Schutzgraben. Dieser besteht aus einer grabenförmigen Vertiefung mit senkrecht abgestochenen Wandungen, welche derart angebracht wird, daß sie ihren Platz zwischen den zu schützenden Pflanzen und den herankommenden Schädigern erhält. Nach der Art der letzteren ist die Tiefe und Breite des Grabens zu bemessen. Handelt es sich um die Abhaltung von Feldmäusen oder Hamstern, so machen sich ziemlich tiefe und nicht zu schmale Gräben erforderlich. Außerdem erscheint es ratsam, zur Sicherstellung des Erfolges in die Grabensohle tiefe, glasierte, etwa zur Hälfte mit Wasser gefüllte Töpfe, am besten von der Form der nach oben etwas eingengten Einmachetöpfe, einzulassen. Die auf der Grabensohle entlang laufenden Schädiger fallen in die irdenen Gefäße und ertrinken hier.

Recht gut eignen sich die Schutzgräben auch gegen feldschädigende Rüsselkäfer, welche ein Flugvermögen nicht besitzen, wie es z. B. beim Luzerne-Lappendrucker, *Otiorrhynchus ligustici*, der Fall ist. Genannter Schädiger hat die Eigenschaft, ostwärts zu wandern. Es müssen deshalb die zu seiner Fernhaltung dienenden Gräben immer ostwärts von dem Ackerplane (gewöhnlich Klee oder Luzerne), auf welchem er ausgekommen ist, angelegt werden. Ratsam bleibt es freilich, sich auf alle Fälle über die Marschrichtung des Insektes vorher Klarheit zu verschaffen. Der Käfer vermag die Grabenwandung, wenn sie von genügender Steilheit ist, nicht emporzuklettern. Immer und immer wieder fällt er bei seinen Versuchen, das Nachbarfeld zu erreichen, zurück. Werden in die Grabensohlen dann noch in Entfernungen von 5—10 m flache Gegenstände wie Bleche oder Holzdeckel, Leinwandlappen, Dachziegel usw. eingelegt, so findet, wie

weiter oben dargelegt wurde, eine selbsttätige Ansammlung der Käfer unter diesen Gegenständen, namentlich während der kühlen Tageszeit statt. Hierdurch wird eine bequeme Vernichtung der Schädiger ermöglicht.

Eine dritte Verwendungsweise der Schutzgräben ist gegen bodenbewohnende Niedertiere gerichtet, welche sich in nicht allzu großer Tiefe unter der Bodenoberfläche aufhalten, bezw. fortbewegen. So kann durch Schutzgräben die Abwanderung von Rübenennematoden und von Getreidelaufläuserlarven (*Zabrus gibbus*) in gesunde Ackerpläne verhindert werden. Empfehlenswert ist es in solchen Fällen, noch eine ätzende Masse, wie Ätzkalk auf die Grabensohle zu bringen, da Aussicht besteht, daß hierdurch die etwa auf und dicht unter die Grabensohle gelangenden Schädiger vernichtet werden. An Stelle des Ätzkalkes ist bei *Zabrus gibbus* auch Superphosphat mit Erfolg verwendet worden.

Die Blech- und Papierschranke. Sie leistet im großen und ganzen die nämlichen Dienste wie der Schutzgraben, denn das Wirksame an ihr ist die aufwärts gerichtete glatte Fläche, welche dem Vordringen des Schädigers ein

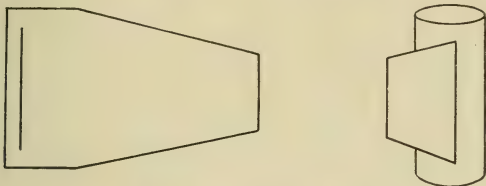


Abb. 16. Papierschranke nach Fletcher.

Ziel setzt. Sie ist in erster Linie gegen die Schwärme von Heuschreckenlarven (Fußgänger) dort zur Anwendung gebracht worden, wo derartige Ansammlungen eine regelmäßig eintretende Erscheinung bilden, beispielsweise in Uruguay. Einen erheblichen Nachteil im Großbetriebe bildet der hohe Preis einer solchen Blechschranke, weshalb sie vielfach ersetzt wird durch Leinwandzäune, deren oberer Rand einen Anstrich von Fett oder Teer erhalten hat. In gärtnerischen und in Glashausbetrieben wird vielfach die von Fletcher (Report Exper. Farms. Ottawa. 1900. 1 u. 9) empfohlene (Abb. 16), aus einem Kartenblatt hergestellte Schranke mit gutem Erfolge verwendet.

Für den gleichen Zweck hat Britton (Jahresber. Connecticut 1909. 832) noch eine Teerung des Papierstreifens vorgenommen und dann gefunden, daß dadurch Kohlfliegen (*Anthomyia brassicae*), sofern der Streifen rechtzeitig angelegt wird, von der Eiablage an die Kohlpflanzen abgehalten werden.

Gibson (Bull. 70. Exper. Farms. Canada) empfahl junge, gegen den Fraß der Agrotidenraupen (*Peridroma saucia*, *Agrotis ypsilon*, *Euxoa scandens*, *Noctua c-nigrum*, *Feltia ducens* u. a.) zu schützende Pflanzen mit einem Blechzylinder zu umgeben.

Der Leimring verfolgt den Zweck, durch seine Klebekraft heranwandernde Insekten festzuhalten. In seiner Anwendungsmöglichkeit ist er auf Bäume, in

seiner Leistungsfähigkeit auf die Abhaltung aufbäumender Insekten, namentlich Raupen, flügellose Schmetterlingsweibchen und Rüsselkäfer beschränkt. Aber auch gegen bereits aufgebäumte Insekten dieser Art kann der Leimring von Nutzen werden, nämlich dann, wenn sich letztere beim Anprellen der Äste und Zweige zu Boden fallen lassen. Ihre Hauptverwendung finden die Leimringe im Obst- und im Waldbau. Schädiger, welche durch sie von den Obsthäusern abgehalten werden, sind die Raupen vom Ringelspinner (*Gastropacha neustria*), Schwammspinner (*Liparis dispar*) und Goldaster (*Euproctis chrysorrhoea*), die Weibchen des kleinen Frostspanners (*Cheimatobia brumata*), von *Orgyia* und Apfelblütenstecher (*Anthonomus pomorum*). Im Walde dient der Leimring zur Abhaltung der Nonnenraupen (*Liparis monacha*), von *Lasiocampa pini*, daneben auch der Schwammspinnerrauen und des Goldasters. Wenn es der Zustand der Baumrinde gestattet, d. h. wenn dieselbe bereits soweit verkorrt ist, daß der Leim nicht mehr durch sie hindurch in die Nähe des Kambium dringen kann, verdient die Austragung der Leimmasse unmittelbar auf den Stamm den Vorzug. Bäume mit empfindlicher Rinde sind erst mit einem Streifen von undurchlässigem Papier als Unterlage für den Klebstoff zu umbändern. Hierbei ist Sorge dafür zu tragen, daß zwischen Stamm und Papier keine Hohlräume bestehen bleiben, durch welche hindurch Schädiger unter Umgehung des Klebstoffringes auf die Bäume gelangen können. Ein geeignetes Mittel zur Ausfüllung von Hohlräumen ist mäßigfeuchter Ton oder Lehm. Unter dem Einfluß der Witterung nimmt auch die Klebkraft des besten Raupenleimes und damit die Wirksamkeit der Leimringe ab. Ein Haupterfordernis bildet deshalb neben der Verwendung eines sehr guten Leimes die wiederholte Prüfung der angelegten Ringe auf den Grad der ihnen verbliebenen Klebkraft.

Als einen sehr brauchbaren Raupenleim habe ich den von Ludwig Polborn Nachf., Berlin, welcher auch vom preussischen Ministerium für Landwirtschaft sowie von der Königl. Lehranstalt in Geisenheim empfohlen wurde, befunden. Nach neueren Mitteilungen von Lüstner (Ver. G. 1909. 135) wird diese Marke aber hinsichtlich Güte und Dauer der Klebkraft noch von dem Floria-Raupenleim der Firma Rördlinger, Flörsheim a. M. übertroffen. Gelegentlich ist einfache Wagenschmiere, deren Klebkraft etwa 3–5 Monate vorhalten kann, als Ersatzmittel empfohlen worden. Die Klebeschicht ist mindestens 8 cm breit und 3 bis 4 mm dick aufzutragen. Leimsorten, welche unter dem Einfluß der Sonne vom Bande abtropfen, sind unbrauchbar.

Die Staubfalle, eine neuerdings in den nordamerikanischen Präriestaaten zur Anwendung gelangte Maßnahme, verfolgt den Zweck, die Abwanderung der in Getreidefeldern vorhandenen Eihintschwänzen (*Blissus leucopterus*) in benachbarte Maisfelder usw. zu verhüten. Zu diesem Zwecke wird rund um das verseuchte Feld mittels geeigneter Ackergeräte ein etwa 2 m breiter Streifen Erdreich in staubfeine Masse verwandelt und an der Außenseite des Staubstreifens außerdem noch ein seichter Graben ausgepflügt und mit Staub angefüllt. Durch den Staub als solchen und zugleich durch die von ihm entwickelte Hitze werden die Wanzen vom Abwandern zurückgehalten. Chittenden (Bull. B. E. 109. 22)

empfahl die Staubschranke auch gegen die Raupen der Rübengepinstraupe (*Pachyzancla bipunctalis*).

Die Teerschranke hat die nämliche Aufgabe wie die Staubschranke. Sie tritt an deren Stelle sobald als regnerisches Wetter die Verarbeitung des Erdreiches zu Pulver nicht gestattet oder den schon aufbereiteten Staub zusammen-schlämmt. Kohlenteer der Gaswerke eignet sich am besten. Bei trockenem Wetter machen die vom Wind verwehten und vom Teer festgehaltenen Erdbodenteilchen diese Schranke sehr bald unwirksam. Sie ist deshalb am besten nur bei feuchtem Wetter zu verwenden.

Die Asphaltchranke. Gewisse Insekten haben die Eigentümlichkeit, ihre Eier an den Stammgrund von Bäumen abzulegen, beispielsweise *Sanninoidea pacifica* und *S. exitiosa* an Pfirsichbäume. Als Mittel zur Abhaltung dieses Schädigers von seiner Wirtspflanze hat deshalb Morris (Bull. 228. Kalifornien) die Überkleidung des Stammgrundes der Pfirsichen bis zu der für die Eiablage nicht mehr in Frage kommenden Höhe mit einer Schicht von zähflüssigem Asphalt in Vorschlag gebracht.

Die Sandschranke. Lagernde Kartoffelknollen sind vor Beschädigungen durch die (namentlich an der Schale und dem benachbarten Knollengewebe nagenden) Larven von *Phthorimaea operculella*, der neuerdings vielgenannten Kartoffelmotte, geschützt, wenn sie in Sand eingebettet werden. Im Sandboden wachsende Weinstöcke bleiben von den Angriffen der Reblaus (*Phylloxera vastatrix*) verschont, wobei freilich fraglich ist, ob dieser Schutz auf rein mechanischem Wege oder nicht vielleicht auch durch physikalische Vorgänge (starke Erhitzung) hervorgerufen wird.

Die Gazechranke gelangt namentlich dort zur Anwendung, wo die Belegung von Pflanzen mit den Eiern schädlicher Fliegen verhindert werden soll. Sie besteht in der Einhüllung der zu schützenden Pflanzen mit einem Gazechleier, welcher zwar Licht, Luft und Regen, nicht aber Insekten durch seine Maschen hindurchläßt. In Südafrika wird nach Mitteilung von Mall (Agr. Journ. Cape Good Hope. 34. 1909. 620) die Ummetzung der Obstbäume zur Abhaltung der Fruchtfliegen (*Ceratitis capitata*) vorgenommen. In gleicher Weise können auch andere Fruchtfliegenarten wie *Tephritis*, *Rhagoletis*, *Dacus oleae* an der Eiablage auf Früchten verhindert werden. Fraglich bleibt nur, ob das Verfahren in der Praxis nicht zu große Kosten und Umstände verursacht. Sehr empfehlenswert ist die Verwendung der Gazechranke für die Saatbeete, deren Inhalt den Angriffen schädlicher Insekten ausgesetzt ist. Die Kästen werden einfach derart mit Gaze überspannt, daß die in Frage kommenden Schädiger nicht an die Saatzpflänzchen herangelangen können. Es empfiehlt sich auf diese Weise junge Kohl- und Runkelrüben vor der Blumenfliege (*Anthomyia*) bezw. deren Maden und den Tabak (*Circ. 133. B. E.*) vor *Epitrix* zu schützen.

Eine besondere Art der Fernhaltung von schädlichen Vogelarten aus den Obstpflanzungen hat McAttee (Y. D. A. 1909. 185) in Vorschlag gebracht, nämlich die Anpflanzung von Maulbeerbäumen am Rande der Obstanlagen. Er hat

gefunden, daß die Vögel das Obst ungestört lassen, solange als ihnen Maulbeerbäume zur Verfügung stehen.

2. Abhaltung durch Vergällung (Denaturierung).

Manche insekten- und saatsfressenden Vögel lassen sich dauernd oder doch einige Zeit hindurch von ihrer schadenbringenden Tätigkeit abhalten, wenn dem Gegenstande ihres Fraßes eine unnatürliche Farbe oder ein abstoßender Geruch verliehen wird. Dieses Verfahren ist namentlich als Abwehrmittel gegen Krähen Schäden im Gebrauche. Zwei viel verwendete Stoffe sind die brennendrote Mennige und das sehr unangenehm riechende Franzosenöl. Schwarz (M. B. A. 12. 34) hat neuerdings eine Anzahl anderweitiger Farb- und Geruchstoffe auf ihre Brauchbarkeit zur Verhütung von Krähenfraß untersucht und dabei gefunden, daß von der Saatkrähe am meisten die blaue, am wenigsten die rote Farbe verabscheut wird und daß sich Kreolin sowie Aniligrün am billigsten im Gebrauche stellen. Er empfiehlt auf 100 kg Samenkörner 8 l Vergällungslöslichkeit und 200 g Tischlerleim, sowie vom Preußisch Blau 400—1000 g, vom Moepulver 600 g, vom Kreolin 250 g zu verwenden.

Auch bei verschiedenen Insekten ist die Wahrnehmung gemacht worden, daß sie ihre gewohnten Wirtspflanzen nicht mehr aufsuchen, wenn die Blätter derselben eine andere Färbung erhalten haben, beispielsweise durch die Bespritzung mit Kupferkalkbrühe.

b) Die Abhaltung nachteiliger Witterungseinflüsse.

Angesichts der ganz beträchtlichen, zumeist große Landstriche umfassenden Schädigungen gewisser atmosphärischer Einwirkungen bildet die Auffindung von Mitteln zur erfolgreichen Abhaltung derartiger Naturereignisse eine fortgesetzte Forderung der Acker-, Obst- und Weinbauer, namentlich aber der letztgenannten. In Frage kommen dabei hauptsächlich der Frost und der Hagel, nebenher auch noch Wind und die Fallwirkung des Regens. Es ist wiederholt versucht worden, gegen diese beiden Übel Schutz durch mechanische Hilfsvorrichtungen zu schaffen.

Frostschutzmittel. Alle mechanischen Frostschutzmittel beruhen auf der Tatsache, daß die Pflanze um so leichter gefriert, je ungehinderter dieselbe und der Erdboden ihre Eigenwärme in den Weltenraum ausstrahlen können, d. h. also je klarer der Himmel ist, daß dieser Wärmeverlust aber um so geringer ausfällt, je mehr von einer im Weltenraum befindlichen Masse die ausgestrahlte Pflanzenwärme wieder zurückgeworfen wird. Unter natürlichen Verhältnissen bilden Wolken, Rauchgase, Nebel usw. eine solche Wärmeschutz gewährende Masse. Aufgabe der Frostschutzmittel bildet es nun, im Bedarfsfalle künstlich einen solchen Schutz gegen fortgesetzte Ausstrahlung der eigenen Pflanzenwärme in den Weltenraum herzustellen. Dieser Schutz kann in der Hauptsache auf zwei Wegen erreicht werden. Einmal durch Einschiebung künstlicher wolkenartiger Massen zwischen Pflanze und Weltenraum und sodann durch Überdeckung der Pflanzen mit einer festen greifbaren Fläche. Von diesen beiden Frostabwehrarten verdient die künstliche Wolkenbildung den Vorzug infolge ihrer größeren Einfachheit und Wohlfelheit gegenüber den Frostschutzflächen. Allein die Aufstellung und Entfernung

der letzteren, sei es nun, daß es sich dabei um Leinwandbahnen, Strohmatten, Reisig, Stroh-, Papp-, Sackleinwand- oder Blechhauben, Schutzhüllen, alte Fackelhauben, Röhren usw. handelt, bereiten, ganz abgesehen von den Anschaffungskosten, einen derartigen Aufwand von Arbeitskräften, daß die Frostschutzhüllen sich nur für sehr wertvolle Pflanzenkulturen oder für gärtnerische Betriebe, keineswegs aber für Anbaue im großen eignen. Dort, wo Anschaffungs- und Arbeitskosten nicht von ausschlaggebender Bedeutung sind, besitzen die Frostschutzhüllen gegenüber den künstlichen Frostschutzwolken allerdings den Vorzug, daß sie überall unbeschränkt verwendbar sind und daß ihre Wirkung eine vollkommen gesicherte ist. Gerade diese beiden Umstände bilden die schwache Seite der im übrigen empfehlenswerten Frostschutzwolken, denn diese verrichten nur dann den erwarteten Dienst, wenn die Örtlichkeit und die Windverhältnisse es gestatten, d. h. derart beschaffen sind, daß eine Verteilung und Verstreuung der über den schutzbedürftigen Kulturen erzeugten künstlichen Rauchwolken nicht erfolgt. Mit anderen Worten: Frostschutz durch Rauchwolken ist angezeigt in engen Tälern oder Talkesseln bei windstillem Wetter, dagegen nicht in der Ebene und nicht bei starker Luftbewegung. Bei der Durchführung des Rauchwolken-Frostschutzes bilden im übrigen noch eine Vorbedingung für das gute Gelingen 1. die rechtzeitige Erkenntnis herannahender Frostgefahr, 2. die Vereithaltung einer brauchbaren Masse zur Erzeugung von Rauchwolken, 3. die schnelle Durchführung und sachgemäße Überwachung des Verfahrens. Ein zuverlässiges Hilfsmittel zur richtigen und rechtzeitigen Erkennung des Zeitpunktes, zu welchem mit dem Abbrennen der Räuchermassen zu beginnen ist, steht in dem Frostwehthermometer von Mareš & Kappeler, Wien, zur Verfügung. Im allgemeinen liegt die kritische Zeit zwischen 2½ und 5½ Uhr morgens. Bezüglich der Brauchbarkeit der verschiedenen im Handel befindlichen Räuchermassen gehen die Urteile erheblich auseinander. Verhältnismäßig am besten bewährt hat sich bisher der einfache Steinkohlenteer. Die mit den Leimströmschen Fackeln (Torfzylinder von 20 cm Höhe und 15 cm Durchmesser, welche mit einem Gemisch aus Kohle, Teer, Harz und Torfmull angefüllt sind) erzielten Erfolge haben vielfach (Behrens, W. u. W. 1905) nicht befriedigt. Auch die in Frankreich vielfach verwendeten „Foyers Lestout“ leisten nicht immer das nämliche wie der einfache Teer (Reichenbach, W. u. W. R. 1902. 53; Castella, J. A. V. 1910. 597). Hooper (J. B. A. 1907. 23) bediente sich zur Räucherzeugung einer Mischung von Kreosot, Naphthalin und etwas Wasser, von welcher 4 l etwa 3—3½ Stunden ausreichten. Unter den gebrauchsfertigen Räuchermassen wird die von Mördlinger in Flörsheim a. M. durch die Königl. Lehranstalt in Geisenheim sehr empfohlen. Das Mittel bildet eine feste, dabei aber leicht auf kleine Gefäße verteilbare Masse, welche beim Brennen im Gegensatz zum Teer fast gar keine Schlacken hinterläßt und auch nicht so oft wie dieser umgerührt zu werden braucht. In der großen Praxis hat bis jetzt der Steinkohlenteer in Rücksicht auf seinen niedrigen Preis und die bequeme Beschaffung die Oberhand behalten. Es wird in kleine Erdgruben, Blechbüchsen, Pfannen oder kleine zweirädrige Karren gefüllt und unter Zuhilfenahme von Stroh, Hobelspänen usw. angezündet. Die in Erdgruben angebrachten Rauch-

stellen sind zu verwerfen, einmal weil ein Teil des Teeres in den Boden einsickert, und sodann, weil es sich dabei um vollkommen festgelegte Raucherzeugungsstellen handelt. Viel zweckmäßiger sind die fahrbaren Teerbehälter, weil diese je nach der Windrichtung ohne großen Zeitverlust dem jeweiligen Bedarf entsprechen, aufgestellt werden können. Eine bestimmte Angabe über die Anzahl der für eine gegebene Fläche aufzustellenden Rauchquellen läßt sich nicht machen, denn es spielt bei der Bemessung die örtliche Lage und die Stärke der Luftbewegung eine maßgebende Rolle. In der Umgebung der durch ihren wohlgeordneten Räucherdienst bekannten Stadt Kolmar werden unbewegliche Feuer aus 40 kg Teer an Kreuzwegen, kleine ebenfalls unbewegliche Feuer von 10 kg Teer auf schmalen Wegen in Entfernungen von 100 m aufgestellt. Außerdem werden aber, soweit als das möglich ist, zwischen diesen Feuerstellen bewegliche Feuer hin- und hergefahren. Für 1 ha Fläche sind im allgemeinen 100 Brandstellen erforderlich.

Die Hagelabwehr. Maßnahmen zur Abwehr der verheerenden Wirkungen des Hagelfalles haben sich namentlich in dem die Alpen umgebenden Vor- gebirge als Erfordernis bemerkbar gemacht. Das bisher zur Verwendung gelangte Gegenmittel besteht in einer mechanischen Erschütterung derjenigen Luftbereiche, in denen sich die Bildung des Hagels vollzieht. Als Mittel zur Erreichung dieses Zweckes haben bis jetzt fast ausschließlich gedient die sogenannten Hagelkanonen und die Hagelraketen. Den letzteren wird nachgerühmt, daß sie einfacher, ungefährlicher in der Handhabung und billiger als die Hagelkanone sind. Nach Oberlin (W. u. W. 21. 1903. 305) kosten 40 Raketenschüsse 80 M., 40 Kanonenschüsse dahingegen 256 M. Dabei soll die Erschütterung inmitten einer Gewitterwolke beim Zerplatzen einer Rakete größer sein als beim Schuß aus der Hagelkanone. Zum Schlusse des verfloffenen wie zum Beginn des neuen Jahrhunderts waren zahlreiche Hagelabwehren in Tätigkeit. So in Tirol, in der Schweiz, Frankreich und Italien, wiederholt wurden Hagelabwehrkongresse abgehalten und eine ziemlich umfangreiche Literatur beschäftigt sich mit dem Gegenstande. Trotz dieser vielseitigen Förderung hat die Bekämpfung des Hagelfalles mit Hilfe der Hagelkanonen bzw. Hagelraketen nicht festen Fuß zu fassen vermocht. Der Grund für diesen Mißerfolg ist in der mangelhaften Kenntnis über die Vorgänge, welche zur Hagelbildung führen, zu suchen. Ohne diese Kenntnisse bleibt das Hagelschießen ein auf vollkommen unsicherer Grundlage beruhendes, in seinen Erfolgen zu sehr dem Zufall anheimgegebenes Verfahren. Zwar haben in neuerer Zeit Monti (Bull. Min. Agr. Paris. 1902. 711) und Molibois (Pr. a. v. 42. 1904. 242) Deutungen der Hagelbildung gegeben, eine Förderung des Hagelabwehrverfahrens ist dadurch aber nicht erzielt worden. Zur Zeit halten einige Gegenden Frankreichs noch an ihm fest, Vidal, der Hauptverteidiger desselben, sucht fortgesetzt dem Verfahren sichere Grundlagen zu geben.

Abhaltung von Wind- und Regendruckschäden. Die Lagerung des Getreides, deren Ursachen in erster Linie wohl in Ernährungsstörungen, sodann aber in atmosphärischen Einwirkungen (Druck von Wind oder Regenwasser) bestehen, sucht Minière (Pr. a. v. 1910. Bd. 1. 166) durch den Einbau eines Stütz-

gerüstes von Draht in die Getreidefelder zu verhüten. Zu diesem Zwecke werden bereits im Frühjahr im Verbande von 70 cm Holzpfähle in die Erde gestoßen und an den freistehenden etwa 1 m über dem Boden befindlichen Enden mit Draht verbunden. Kurz vor der Ernte ist das Stützgerüst wieder zu entfernen. Das Verfahren erfordert einen Kostenaufwand von 400 M auf den Hektar, und kann deshalb wirtschaftlichen Wert nicht beanspruchen.

Ansammlung von Pflanzenschädigern an einer bestimmten Stelle.

Die Vorliebe für eine bestimmte Nahrung, der Anreiz, welchen gewisse Gerüche auf Insekten ausüben, mangelhaftes oder gänzlich fehlendes Flugvermögen und andere Eigentümlichkeiten bilden geeignete Grundlagen für die Ansammlung von Pflanzenschädigern an einem passenden Orte, wo sie dann ohne erhebliche Mühe vernichtet werden können.

Zweckmäßigerweise ist zu unterscheiden zwischen unselbständig und selbsttätig arbeitenden Aufsammlungsrichtungen. Im erstgenannten Falle muß die fangende Kraft den Schädiger auffuchen, oder dem Sammelgerät zutreiben, im letzteren begibt sich der Schädiger selbst zum Fanggerät. Beide Formen haben ihre Vorzüge und Nachteile. Entscheidung über die Wahl kann nur im Einzelfalle und unter Berücksichtigung des biologischen Verhaltens des Parasiten getroffen werden.

a) Unselbständige Fangvorrichtungen.

Die einfachste mechanische Sammelvorrichtung stellt das uralte Auflesen der Schädiger mit der Hand dar. Es ist gegenwärtig nur noch im kleinen ausführbar oder dort, wo billige Arbeitskräfte in ausreichender Menge zur Verfügung stehen. Angezeigt ist das Ansammeln zur Vernichtung der im Fallobst enthaltenen *Carpocapsa*- und *Selandria*-Larven, weil hierbei die Kosten der Sammelarbeit durch den Ertrag aus dem Fallobst hinlänglich gedeckt werden.

Als Beispiel für die gute Wirkung des Fallobstauflesens sei auf Feststellungen von D'Kane (J. e. Ent. 4. 1911. 173) hingewiesen. Es gelang ihm zu vernichten: Maden von *Rhagoletis pomonella* bei

Frühäpfeln mit 2mal Aufsammlern in der Woche	97,6 v. H.
Herbstäpfeln „ 1mal „ „ „ „	99,6 „
Winteräpfeln „ 1mal „ „ „ „	98,2 „

Auch in den Baumwollpflanzungen der Vereinigten Staaten erfolgt die Ansammlung der mit Rüsselkäferlarven (*Anthonomus grandis*) befallenen Kapseln gegenwärtig noch im Handbetriebe. Bereits zu Boden gefallene, angestochene Kapseln werden dahingegen vermittelt einer besonderen Kettenegge zu Haufen zusammengelegt. Einfache Handarbeit ist auch noch beim Einsammeln der in Ringen (*Gastropacha neustria*, *Malacosoma americana*) oder in Schwämmen (*Liparis dispar*) oder in Paketen (Heuschrecken) abgelegten Eimassen, beim Abschneiden der sogenannten Raupenneister (*Euproctis chrysorrhoea*) sowie bei der Entbindung der mit Schildläusen besetzten Baumstämme und bei den unter der Rinde der Weinreben sitzenden Heu- bzw. Sauerwurmpuppen am Platze.

Ein bereits etwas weiter ausgebildetes Handsammelverfahren liegt in den Klebefächern vor, mit denen der Fang von Heu- und Sauerwurmmotten betrieben wird. Das in seiner Form an einen Tennisschläger erinnernde Gerät ist beiderseitig mit einer fängischen Masse wie Teer, Sirup, Raupenleim bestrichen, an welcher die Falter haften bleiben (Abb. 17). Mit den Klebefächern ausgerüstete Schulkinder werden durch die Weinberge hindurchgeschickt, wobei ihnen die Aufgabe zufällt, die auffliegenden Heu- und Sauerwurmmotten mit der Klebefläche zu erhaschen. Obwohl gelegentlich auf diesem Wege ganz beachtenswerte Sammelleistungen erzielt werden, dürfte dem Verfahren kaum eine Zukunft beschieden sein.

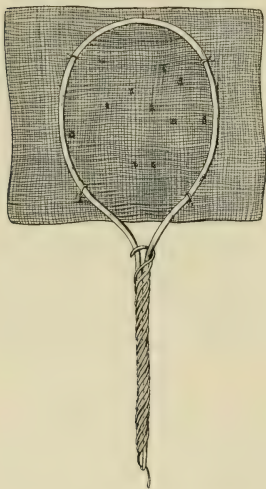


Abb. 17. Rheingauer Klebefächer.

1912. II. 554) die Erdflöhe von den Reben durch Frauen in Trichter (siehe Abb. 18) absammeln. Handelt es sich dabei um Insekten, welche Flugvermögen

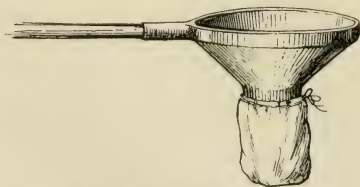


Abb. 18. Sammeltrichter für Insekten.

besitzen, so muß in geeigneter Weise dafür gesorgt werden, daß dieselben nicht von den Fangtüchern usw. wieder abfliegen. Ein geeignetes Mittel hierzu bietet entweder das Bestreichen der Tuchfläche mit Klebstoff oder die Anbringung eines mit Wasser usw. gefüllten Gefäßes im Mittelpunkt der trichterförmig gestalteten Fangvorrichtung. Am

besten werden für die Betätigung derartiger Sammelgefäße die frühen Morgenstunden benutzt, weil um diese Tageszeit die Beweglichkeit aller Insekten infolge der Kühle eine verminderte ist. Das Verfahren gelangt zur Anwendung

gegen Eumolpus in Weinbergen, gegen Rüsselkäfer auf Obstbäumen, gegen Ceuthorrhynchus in Rapsfeldern usw.

Ein den Umständen sehr geschickt angepaßtes Handjammelverfahren hat Chittenden (Bull. 66. B. E. 1907. 11) beschrieben. Die in künstlichen Wasserbeden gezogene Salatfresse (*Nasturtium officinale*) wird zuweilen in erheblichem Maße dicht unter dem Wasserspiegel durch *Mancasellus brachyurus*, einen der wenigen Schädiger aus der Krustazeenklasse, abgebissen. Die Vernichtung der Affel erfolgt durch Senkung des Wasserspiegels und Hintreibung des Schädigers nach einer am tiefergelegenen Ende der abgeschrägten Beckensohle angebrachten Höhlung. Sobald die Affeln sich alle in diese Fanghöhle zurückgezogen haben, kann ihre Vernichtung ohne besondere Schwierigkeiten erfolgen (Abb. 19).

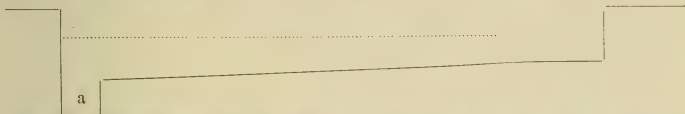


Abb. 19. Schema eines für den Fang von *Mancasellus* hergerichteten Wasserbedens; bei a die Fanghöhle.

Die großartigste Sammeleinrichtung für Insekten bildet der sogenannte cypriische Fangzaun, so genannt nach der Tatsache, daß mit seiner Hilfe die Engländer, die vordem in fast alljährlicher regelmäßiger Wiederkehr durch Heuschrecken verwüstete Insel Cypern von diesen Schädigern befreit haben. In jüngerer Zeit hat sich Ungarn dieses Fangzaunes bedient, um mit Erfolg weite Pustenstrecken von Heuschrecken zu befreien. Das Verfahren besteht in der Aufstellung eines mehrere Kilometer langen, aus einzelnen, zwischen Stützpfehlen ausgespannten Leinwandbahnen zusammengefügten, im Zickzack angeordneten Zaunes. Auf der den Heuschreckenorten zugewendeten Seite befinden sich eine größere Anzahl von Erdgruben. Der obere Rand der Leinwand erhält einen 10–20 cm breiten Anstrich von Teer, Fett oder einem ähnlichen Stoffe, um die etwa an der Leinwand emporstreichenden Heuschrecken zurückhalten. Jenseits von Zaun und Heuschreckenort wird in den frühen Morgenstunden eine entsprechend lange, gut besetzte, mit Fahnen, Knarren, Reißig und sonstigen zur Aufstörung der Heuschrecken geeigneten Gegenständen ausgerüstete Kette von Treibern vorgeschickt, welcher die Aufgabe zufällt, die Heuschrecken langsam gegen den Zaun hinzutreiben. Hier angelangt, fallen die Heuschrecken in die Gruben, aus denen sie sich nicht wieder befreien können. Durch einfaches Zudecken der Gruben mit der vorher ausgeworfenen Erde werden die in ihnen gefangenen Schädiger vernichtet. Das Verfahren zeitigt sehr gute Erfolge, dort wo ebenes, übersichtliches, baumloses Land und genügende Arbeitskräfte zur Verfügung stehen. Auf Cypern haben die Engländer seinerzeit ganze Regimenter Soldaten zur Durchführung dieses Heuschreckenfangverfahrens in Tätigkeit gesetzt.

In den Vereinigten Staaten wird der cypriische Fangzaun dort, wo die Verhältnisse es gestatten, durch Wassergräben mit einer dünnen Petroleumdecke

erfolgt. Anderwärts, z. B. in Ostindien und Südamerika werden die zu vernichtenden Insekten (namentlich Heuschrecken) in brennende Feuer hineingetrieben.

Für Feldbetriebe großen Maßstabes läßt sich das Handsammeln, namentlich wenn Mangel an Arbeitskräften besteht, nicht durchführen und sind aus diesem Grunde verschiedene fahrbare Sammelgeräte gebaut sowie in Betrieb genommen worden. Hierher gehören der Teertuchschlitten (hopper dozer), welcher in den amerikanischen Präriestaaten gegen *Blissus leucopterus* und Heuschrecken Verwendung findet, die Teertuchkarre, welche zur Beseitigung der Zwergzikade (*Jassus sexnotatus*) und der Erdschnecke benutzt wird, die Rutenegge, welche Titus (Bull. 110. Utah) zum Zusammenhäufeln von *Phytonomus murinus* in Luzernfeldern angewendet hat, die Sammelmaschine von Barton und von Hemingway (Titus, Bull. 110. Utah) sowie eine nach Art der Staubbänger wirkende Vorrichtung, mit welcher Quahle (Bull. 198. Kalifornien) das Einfangen von *Typhlocyba comes* bewerkstelligte.

Eine besondere Art der Einsammlung von Pflanzenschädigern bildet das Waschen des mit Brandsporen behafteten Saatgutes sowie die Abjebung der Kleeisidekörner aus Kleeaaten und des Mutterkornes sowie der Frittsliegenpuppen aus dem Getreide.

Durch sechsmaliges Waschen vermochte Farrer (A. G. N. 11. 1900. 335) den Brand in Getreide von 92 auf 8 v. H. herabzumindern. Empfehlenswert erscheint dieses Verfahren aber nur in Verbindung mit der Brandbekämpfung durch die regelrechte Saatgutbeize.

b) Selbständige Sammelvorrichtungen.

Dem nachstehend gekennzeichneten Verfahren ist die Eigentümlichkeit gemeinsam, daß bei ihnen der Schädiger sich selbsttätig nach der feststehenden Sammelstelle hin begibt. Dieser Vorgang beruht auf der Ausnutzung verschiedener biologischer Eigentümlichkeiten, wie der Vorliebe für eine bestimmte Nahrung, oder einen bestimmten Geruch, für bestimmte Plätze zur Eiablage, Verpuppung oder Überwinterung u. a. m.

Aus den Fraßgewohnheiten wird Vorteil gezogen bei dem Auslegen von Fangkloben und Fangkartoffeln sowie beim Fangpflanzenbau. Die Fangkloben finden namentlich in der Forstwirtschaft Verwendung zum Ansammeln von *Bostrychiden* und ähnlichen Holzzerstörern. Das Auslegen von Kartoffeln bildet ein geeignetes Mittel zum Einfangen von Drahtwürmern in Zuckerrübenfeldern (Hollrung, Zb. Pfl. 1894. 5). Es wird in der Weise ausgeführt, daß in regelmäßigen Abständen zwischen die Rübenreihen in 5—10 cm Bodentiefe ganze oder zerschnittene Kartoffeln gelegt und nach 24—48 Stunden mit samt den in die Knollen eingewanderten Drahtwürmer wieder aufgenommen werden. Um die Auslagestelle bequem wieder erkennen zu können, empfiehlt es sich, in die Kartoffel ein langes Hölzchen einzustechen, dessen über dem Ackerboden hervorragender Teil als Wegweiser dient. Die Kartoffeln sind in dichte Körbe, Eimer usw. einzusammeln und entweder zu dämpfen oder in Futtersehneider zu zerkleinern. Mit diesem Verfahren wurden beispielsweise (Hollrung a. a. O.) auf einer Fläche von 6250 qm in 6 Leien rund 123 000 Stück Drahtwürmer

eingesammelt, so daß es möglich wurde, auf der befallenen Fläche noch eine Zuckerrübenenernte von 29400 kg auf 1 ha zu erzielen.

Das von J. Kühn (B. Heft 3. 1881) ersonnene Fangpflanzenverfahren zur Vernichtung der Rüben nematoden in Zuckerrübenfeldern, eines der sinnreichsten mechanischen Bekämpfungsmittel, gründet sich auf die Tatsache, daß *Heterodera schachtii* seine ursprüngliche, durch die Älchenform bedingte Leichtbeweglichkeit verliert, nachdem sie in die Rübenwürzelchen eingewandert und hier in ihre Weiterentwicklung eingetreten ist. Mit der Älchengestalt und dem Übergange in die Gurken- bis Zitronen- oder Birnenform verliert die Rüben nematode die Fähigkeit, das Rübenwürzelchen wieder zu verlassen und Wanderungen im Boden nach einer anderen Wirtspflanze hin zu unternehmen. Kühn hat unter Ausnutzung dieser Verhältnisse empfohlen, auf dem mit Nematoden durchseuchten Lande den rasch keimenden und sich reich bewurzelnden Sommerrüben als Fangpflanze anzusäen, durch beständige Unterjuchung der Würzelchen den Zeitpunkt zu ermitteln, an welchem die überwiegende Mehrzahl der eingewanderten Älchen ihr Bewegungsvermögen verloren hat, ohne aber der Geschlechtsreise zu nahe gekommen zu sein und nach Eintritt dieses Zeitpunktes die Rübenpflanzen gründlich zu vernichten. Mit den absterbenden Fangpflanzen müssen auch die an ihrem Aufenthaltsort festgehaltenen Nematoden zugrunde gehen. Die schwache Seite des Verfahrens besteht darin, daß bei regnerischer Witterung die Vernichtung der Fangpflanzen Schwierigkeiten bereitet und damit die Möglichkeit gegeben ist, daß die in den Rübenpflanzen enthaltenen Nematoden noch genügend lange Nahrung erhalten, um die Geschlechtsreise zu erlangen. Dieser Grund und die hohen Ansprüche, welche das Verfahren an die Arbeiter- und Geplantkräfte in einer Zeit der umfangreichsten Feldarbeiten macht, sind der Anlaß gewesen, daß es nicht Fuß zu fassen vermocht hat.

Chittenden (Circ. 135. B. E. 1911) bewerkstelligt den Einfang von *Agromyza simplex* in der Weise, daß er einzelne Spargelstiefen vorzeitig aufschießen läßt und nach starker Belegung mit den Eiern der Fliege vernichtet.

Im übrigen werden die Fangpflanzen noch zur Anlockung der Fritfliegen an bestimmte Stellen des Feldes mit Vorteil verwendet. Die Ausführung des Verfahrens besteht in der frühzeitigen Ansaat (bald nach dem Hartwerden der Hafertörner in der Rippe) von schmalen Streifen Wintergetreide an den Stellen, wo Fritfliegenschäden in den vorausgegangenen Monaten beobachtet worden sind. Durch fortgesetzte Untersuchung von Probepflanzen ist festzustellen, welchen Grad die Befegung mit Fritfliegenmaden erreicht hat. Sobald die vorgesundenen Maden ihre halbe Größe erlangt haben, muß der Fangstreifen unter Anwendung eines Borschneders möglichst tief eingepflügt werden.

Stewart (J. B. A. 18. 217) empfiehlt Ellern als Fangbäume zur Anlockung von *Cryptorrhynchus lapathi* zwischen die Weiden zu pflanzen. Die Brennessel bildet nach Barker (Bull. 82. B. E. 57) namentlich im Herbst eine Fangpflanze für die Hopfenblattlaus (*Phorodon humuli*).

Die Vorliebe mancher Insekten für einen bestimmten Duft verhilft den mit einem Köder beschickten Fangtöpfen, Fanggläsern und Fangbecken zu ihrer

Wirksamkeit. Mistkäfer (*Silpha*) werden durch Fleischmehl, kleines Maß von Mäusen, Regenwürmern usw. sowie von Fleischresten angezogen. Werden derartige Köder auf den Grund eines glattwandigen, bis zum Rande in den Erdboden eingelassenen Gefäßes gelegt, so sammeln sich sehr bald Mistkäfer um dasselbe an. Durch den Mangel eines Flugvermögens und die Glätte der Gefäßwandungen werden die Käfer in den Gefäßen zurückgehalten. Wassiljew (Bl. Z. 1910. 397) hat ein ähnliches Verfahren zum Einsammeln von Schmetterlingen der *Agrotis*-Sippe in Rübenfeldern benutzt, indem er breite Becken mit Melasse und einem Zusatz von Bierhefe oder Schwefelsäure beschickte. Durch die aus der Melasse sich entwickelnden Geruchstoffe wurden die Falter in ganz erheblichen Mengen angelockt. Während der Flugperiode der ersten Brut (1. Mai bis 19. Juni) betrug der Fang auf 1400 ha Fläche mit 1240 Melassebüßeln 952 000 Falter. Die Büßeln müssen eine möglichst große Oberfläche haben, damit die Leiber der eingefangenen Schmetterlinge nicht allzu schnell eine abschließende Decke bilden.

Auch die Motten des Heu- und Sauerwurmes, die Hornissen usw. werden durch derartige Melassegemische, alten Wein, Bierreste usw. angelockt, ohne daß freilich hiermit eine durchgreifende Verminderung dieser Schädiger zu erreichen gewesen wäre. Einige Gefäße, welche diesem Zwecke dienen, und zur Aufhängung zwischen den Weinstöcken bestimmt sind, zeigen die nebenstehenden Abbildungen.

Durch die Zubereitung künstlicher Eiablagestellen werden verschiedene Insekten mit gutem Gelingen an bestimmte Plätze gelockt, worauf die ganze künstliche Anlage mit samt den darin befindlichen Eiern der Vernichtung anheimgegeben wird. Ein derartiges Verfahren findet u. a. Anwendung zum Einfange von Mistkäfern in den forstlichen Saatkämpen. Gleichmäßig über letztere verteilt werden flache Erdgruben ausgehoben, mit gut verrottetem Stallmist angefüllt und dann wieder leicht mit Erde zugedeckt. In derartige Vorrichtungen hinein entledigen sich die Mistkäferweibchen gern ihrer Eier. Auch die in den Tropen als Palmenzerstörer auftretenden *Rhynchophorus*- und *Oryctes*-Käfer können auf diesem Wege weggefangen werden. Es genügt vollkommen, die Mistlöcher alle 2—4 Monate einmal auf ihren Inhalt zu untersuchen, da die Entwicklung der aus den Eiern hervorgegangenen Engerlinge bekanntlich eine ziemlich langsame ist.

Gewisse Insekten sind empfindlich gegen kühle Witterung und suchen deshalb während der kühlen Nächte und Morgenstunden oder beim Wehen rauher Luft schützende Plätze auf. Werden ihnen solche auf künstlichem Wege durch Auslegen von Strohhäuschen, Kistendeckeln usw. zur Verfügung gestellt, so pflegen sich unter diesen an sonnenfreien, rauchwindigen Tagen erhebliche Mengen von Insekten einzufinden. Namentlich einige feldschädliche Rüsselkäfer sind geeignete Objekte für ein solches Verfahren. Auf der nämlichen Grundlage beruht das Einfangen von Insekten an bestimmten Überwinterungsorten. Namentlich die oberirdisch überwinternden Obstschädiger haben die Neigung, künstliche in der Nähe des Ortes ihrer sommerlichen Fraßtätigkeit angebrachte Schlupfwinkel während der vegetationslosen Jahreszeit aufzusuchen. Ursprünglich wurden zu diesem Zwecke Ringe von Heu, Stroh oder Weich, Leinwandlappen usw. um den Stamm

der Obstbäume gelegt. Neuerdings ist an deren Stelle fast allenthalben der Wellpappgürtel getreten, eine Vorrichtung, welche gegenüber den älteren Heuringen den besonderen Vorteil besitzt, daß die eine Seite des Gürtels als Leimring verwendet werden kann. Daß die Wellpappe bedeckende Papier pflegt zu

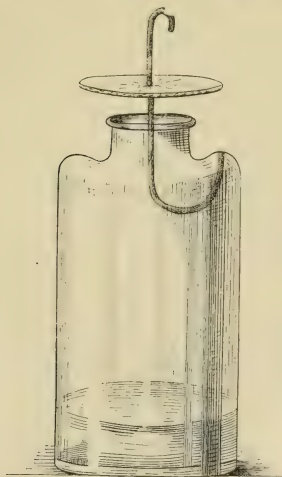
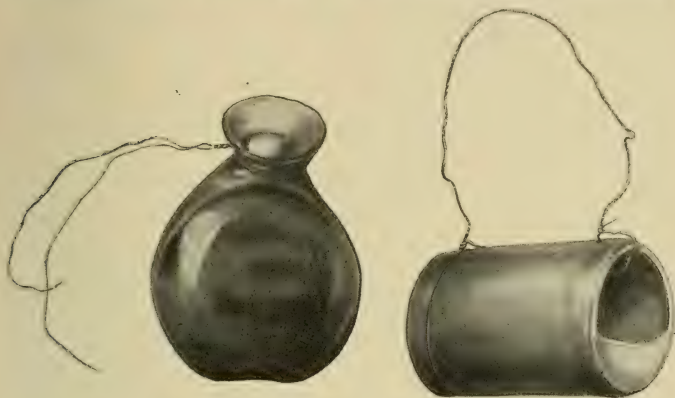


Abb. 20. Fanggläser für Hornissen, Heu- und Sauerwurmmotten, Fliegen usw.

diesem Zwecke auf der Außenseite mit einem für den Klebentwurf undurchlässigen Anstrich versehen zu sein. Die Zahl und Art der unter den Wellpappgürteln gefangenen Insekten ist eine sehr wechselvolle. Müller (Hessische Landw. Zeit. 1903. 212) fand in 80 Gürteln

Apfelblütenstecher	44 Stück
Kirschenbohrer	8 "
Spargelhähnchen	4 "
Erbsflöhe	6 "
Zweitschenbohrer	51 "
Raupen vom Kohlweißling . . .	17 "
" " Goldaster	22 "
" " Frostspanner	10 "
" " Apfelwickler	880 "
Baumwanzen	570 "

Dieser Befund stimmt gut mit den sonstigen Erfahrungen überein, nach denen unter den Wellpappgürteln in Obstanlagen vornehmlich Anthrenus und Carpocapsa in größerer Anzahl vorgefunden wird.

Neben schädlichen Insekten beherbergen die Gürtel allerdings auch viele nützliche, namentlich Spinnen und Hautfliegen (Tachiniden), welche bei der üblichen Unschädlichmachung des Gürtelinhaltes durch heißes Wasser ebenfalls der Vernichtung anheimfallen. Dessenungeachtet bleibt das Anlegen von Wellpappgürteln in den Obstanlagen eine empfehlenswerte Maßnahme.

Auch für die Zwecke der Verpuppung suchen die Insekten bestimmte Plätze auf, ein Verhalten, welches gleichfalls eine Handhabe zur Einleitung von Pflanzenschädigern an bestimmte Sammelstellen bietet. Carpocapsa verpuppt sich mit großer Vorliebe auf der Baumrinde.

Endlich ist noch der verschiedenen selbsttätigen mit oder ohne Köder arbeitenden Fallen zu gedenken. Ihre Fangtätigkeit richtet sich vorwiegend gegen höhere Tiere, wie Kaninchen, Hamster und die verschiedenen Mäusearten. Für den Feldmäusefang bildet die einfache Hohenheimer Falle immer noch ein brauchbares Gerät. Für die Vernichtung von Wühlmäusen (Arvicola amphibius) eignet sich die Zürnnersche Klappenfalle. Außerdem werden mehr oder weniger empfohlen die Röhrenfalle, Topffalle und die Zange.

Entzug der zur Entwicklung des Schädigers erforderlichen Lebensbedingungen durch mechanische Vorrichtungen.

Alle Lebewesen können ihren Entwicklungsgang nur dann in normaler Weise durchlaufen, wenn ihnen jederzeit die für ihre Eigenart erforderlichen Entwicklungsbedingungen zur Verfügung stehen. Entzug einer derselben ist gleichbedeutend mit Unterbrechung der den Aufbau des Lebewesens bewerkstelligenden Arbeitsleistung. Das Leben der Insekten bietet in dieser Beziehung sehr viele schwache Punkte, von denen sich freilich nicht alle als Grundlage für einen

hinlänglichen Erfolg versprechenden und praktisch allgemein durchführbaren mechanischen Eingriff eignen. Unter den als brauchbar befundenen Maßnahmen sind die nachstehenden hervorzuheben.

Das Freilegen. Wie alle Insekten so suchen auch die schädlichen unter ihnen sich gegen die nachteiligen Einflüsse der Witterung, niederer Lebewesen, namentlich pathogener Bakterien und Pilze dadurch zu sichern, daß sie bestimmte Schutzmaßnahmen treffen. Eine der gebräuchlichsten ist die unterirdische Ausentwicklung der Larvenzustände sowie der Puppen. Die schützende Bodendecke verbirgt sie den Blicken der Gegner sowie den Einwirkungen von Sonne, Regen und Kälte. Eine Fortnahme der schützenden Erdoberfläche setzt das betreffende Insekt der Vernichtungsgefahr aus. Auf dieser Erwägung beruht die an und für sich sehr einfache Maßnahme des Freilegens der im Boden befindlichen Eier, Larven und Puppen schädlicher Insekten durch Lockerung der Erdoberfläche oder auch der Streudecke des Waldes. Am stärksten gefährdet sind die freigelegten Eier und Puppen, weil ihnen die Möglichkeit fehlt, sich den nachteiligen Einwirkungen, denen sie ausgesetzt worden sind, zu entziehen. Etwas günstiger liegen die Verhältnisse für die Larven, da ihnen ihr Bewegungsvermögen die Rückkehr in den schützenden Bereich der Bodentrume usw. gestattet. Das Freilegen ist ein geeignetes Bekämpfungsmittel für alle flach im Boden sich aufhaltenden Insekten. Hierbei ist zu berücksichtigen, daß viele Insekten je nach den Witterungsumständen bald in größerer, bald in geringerer Bodentiefe zu leben pflegen. So sucht der Engerling beim Herannahen der kalten Jahreszeit, der Drathwurm mit Eintritt der wärmeren Jahreszeit größere Bodentiefen auf. In größerem Umfange erfolgt das Freilegen Anwendung gegen die Eipakete der Heuschrecken, gegen die (fußlosen) Larven größerer Rüsselkäfer, wie z. B. *Otiorrhynchus* und *Cleonus*, gegen die Engerlinge der Maikäfer und ihrer Verwandten, gegen *Zabrus*-Larven und gegen die Puppen von *Fidonia pinaria* in der Waldfreie.

Zur Erhöhung der Wirkung kann unter Umständen das Überfahren der freigelegten Schädiger mit schweren Walzen dienen, sei es, daß die Schädiger dadurch zerdrückt oder, soweit es sich um bewegliche Larven handelt, einige Zeitlang an der schleunigen Rückkehr in das schützende Erdreich behindert werden.

Ein besonderes Verfahren wird in den Vereinigten Staaten gegenüber den an den Wurzeln des Weinstockes fressenden Larven von *Fidia viticida* geübt. Die Larve steigt zur Verpuppung nahe an die Bodenoberfläche empor, bevorzugt dabei aber unberührtes Land. Deshalb wird im Herbst das Erdreich zwischen den Reben aufgepflügt und ein Streifen entlang den Reben unberührt gelassen. In letztere begeben sich nach Winter die *Fidia*-Larven zur Verpuppung und können dann durch Stürzen und Hacken bequem freigelegt werden.

Das Tiefeinpflügen bildet in mechanischer Beziehung das Gegenstück zu dem eben erörterten Emporpflügen. Es eignet sich in erster Linie gegen unbewegliche Entwicklungsstände kleiner Insekten und gegen alle auf dem Acker, an Stoppelrückständen oder auch an Pflanzen von niedrigem Wuchs befindliche Pilze. Der mit dem Tiefeinpflügen verbundene Zweck ist ein doppelter. Einmal soll dem in größere Bodentiefen gebrachten Schädiger durch Wärme oder Luft-

entzug die Möglichkeit genommen werden, sich weiter zu entwickeln, und zweitens soll ihm der Austritt an die freie Außenwelt durch die auf ihm ruhende umfangreiche Bodenschicht abgeschnitten werden. Hieraus folgt schon, daß es dort, wo diese Maßnahme angewendet wird, von Vorteil und zur Sicherung eines vollkommenen Erfolges unbedingt notwendig ist, nach erfolgtem Tiefeinpflügen irgend eines Schädigers wenigstens 1—2 Jahre das Tiefpflügen auf dem fraglichen Felde zu unterlassen, weil anderenfalls die Gefahr besteht, daß der eingepflügte Schädiger wieder an die Oberfläche gebracht und ihm hier die Vollendung seiner Entwicklung ermöglicht wird. Durch das Tiefeinpflügen lassen sich vernichten die als Larve im Stoppelrest von Gerste, Weizen und Roggen überwinternde Getreidehalmwespe (*Cephus*), die in den basalen Teilen junger Getreidepflanzen lebenden Maden der Frit- und Blumenfliege, der Getreideläufkäfer, (*Zabrus gibbus*) und seine Larve, die auf jungen Rüben fressenden Gamma-Raupen (*Plusia gamma*), das auf dem Ackerboden liegende Mutterkorn (*Claviceps*), die Sklerotien des Raps- und Kleekehres (*Sclerotinia*), die an den Getreidestoppelresten haftenden Perithezien des Getreidemehltaues (*Erysiphe*) u. a. m.

Die Kalkung der Obstbäume richtet sich u. a. gegen die am Stamme der letzteren sitzenden Schildläuse. Obwohl anzunehmen wäre, daß der aus Kalkbrei bestehende Anstrich durch seine ätzenden Eigenschaften den Schildläusen nachteilig werden könnte, so beruht der Erfolg des Kalkanstriches doch weit mehr auf rein mechanischen Wirkungen. Er verhindert die etwa aus den Eiern der Läuse hervorgehenden Junglarven an der Festsetzung auf der Baumrinde.

Die Ackerentwässerung bildet unter Umständen gleichfalls den Entzug einer der für bodenbewohnende Insekten erforderlichen Lebensbedingungen. Ein Beispiel hierfür ist der Drahtwurm. Moorige feuchte Böden, nasse Dorfanger, Flußauen, nasse Wiesen sind ihm zuzugende Aufenthaltsorte. Bei Entwässerung derselben verschwindet er „wie von selbst“. Trockenes Erdreich sagt ihm nicht zu. Dombrowsky (Russ. Journ. exper. Landwirtsch. 1909. 558) empfahl die Entwässerung als Mittel gegen *Ophiobolus graminis*.

Durch die Wahl der Aussaatzeit gelingt es unter Umständen, die Pflanzen vor dem Eingreifen von Tieren und Pilzen auf eine Entwicklungsstufe zu bringen, welche die Versauungsmöglichkeit durch parasitäre Pilze ausschließt und für Niedertiere keine ihnen mehr zuzugende Nahrungsquelle bildet. Bekannt ist, daß die Fritfliege ihre Tätigkeit einstellt, sobald als die Temperatur im Freien einen bestimmten Tiefstand erreicht hat. In Mitteldeutschland pflegt dieser Zustand in der letzten Woche des Monats September einzutreten. Für den Staat Ohio hat Webster ein Diagramm aufgestellt, aus welchem für die verschiedenen Breitenlagen dieses Staates die Tage des Abschlusses der Fritfliegentätigkeit zu ersehen sind. Unter Berücksichtigung dieser Verhältnisse bildet die Bestellung des Wintergetreides nach diesem kritischen Zeitpunkte und auf der anderen Seite die Einbringung der Sommergetreidesaaten vor dem erneuten Inaktivitätstreten der Fritfliegen eine wirksame Schutzmaßnahme für das Getreide. Ähnliche Vorgänge spielen sich beim Haserbrand ab. Während die Haserpflanze bereits bei einer Bodentemperatur von 5° in das Wachstum ein-

tritt, bedürfen die Sporen des Haferbrandes zur Auskeimung einer Wärme von etwa 9°. Weiter besteht die Tatsache, daß die Keimschläuche der Haferbrandsporen die junge Haferpflanze nicht mehr zu infizieren vermögen, sobald als letztere ein Alter von etwa 8 Tagen erreicht hat. Der Landwirt hat es deshalb in der Hand, durch möglichst zeitig gelegte Aussaat für den Hafer, die Möglichkeit der Verseuchung mit Brandkeimen zu beseitigen.

Vernichtung der Zwischenwirtspflanzen. Viele Insekten und Pilze haben die Gepflogenheit, in regelmäßiger Wiederkehr jährlich ihre Stammpflanze zu verlassen, sobald als diese einen ihrem Parasiten nicht mehr zusagenden bestimmten Entwicklungszustand erreicht hat und alsdann eine andersartige Zwischenwirtspflanze aufzusuchen, von der sie schließlich im Herbst ganz oder teilweise wieder auf die Mutterpflanze zurückkehren. Ein ähnlicher Wirtswechsel besteht unter den Bandwürmern und wie hier eine Beschränkung der Fälle von Erkrankung dadurch erreicht worden ist, daß dem Schädiger die Möglichkeit genommen wurde, auf den Zwischenwirt und von diesem dann auf den Menschen überzugehen, so ist in der Pflanzenpathologie das gleiche Mittel, bestehend in Ausrottung des Zwischenwirtes, gegen wirtswechselnde Pilze und Insekten zur Verwendung gelangt. Empfohlen wurde es zum ersten Male von de Bary, nachdem derselbe die Entdeckung gemacht hatte, daß sein *Puccinia graminis* mit der Verberisze, *P. straminis* mit verschiedenen Unkräutern aus der Familie der Boragineen und *P. coronata* mit *Rhamnus* spp. in Wirtswechsel steht. Obwohl nun neuzeitliche Untersuchungen gelehrt haben, daß auch die Getreideroste sich ohne Wirtswechsel fortzupflanzen vermögen, bleibt doch die von De Bary empfohlene Maßnahme als empfehlenswertes Noßbekämpfungsmittel bestehen. Im Insektenreiche sind es namentlich die Pflanzenläuse, welche Wirtswechsel betreiben, allerdings nur fakultativen. So wechselt *Chermes abietis* zwischen Fichte und Lärche, *Phylloxera quercus* in südlichen Ländern zwischen Stecheiche (*Quercus ilex*) und Stieleiche (*Qu. robur*), *Aphis setariae* zwischen Gräsern und dem Pflaumenbaume, *Aphis humuli* zwischen Pflaumenbaum und dem Hopfen (*Aphis bakeri*), die Blutlaus (*Schizoneura lanigera*) zwischen Ulme und Apfelbaum usw. Durch die Ausrottung der Zwischenwirtspflanzen läßt sich bis zu einem gewissen Grade der Entwicklungsgang der genannten Läuse unterbinden.

Fortgesetzte Assimilationsverhinderung. An stark beschnittenen Maulbeerbäumen, Weinreben, Tabakspflanzen usw. machen sich erfahrungsgemäß eigentümliche Wachstumsstörungen bemerkbar, deren annehmbare Deutung zwar noch nicht in allen Fällen gelungen ist, welche aber erkennen lassen, daß die fortgesetzte Entnahme von vegetativen Teilen der Pflanze schließlich den Tod der letzteren herbeiführt. Dieser an Nutzpflanzen unerwünschte Vorgang wird gegenüber verschiedenen Unkräutern, namentlich gegenüber den mit Wurzelstock oder Zwiebel versehenen absichtlich hervorgerufen. Das Verfahren besteht einfach in dem wiederholten Abstechen sämtlicher oberirdischer Teile. Es hat zur Folge, daß die Pflanze eine assimilatorische Tätigkeit nicht mehr ausüben vermag, und sich zu ihrer Regeneration der im Wurzelstock oder in der Zwiebel usw. aufgespeicherten Reservenährstoffe bedienen muß. Folgt auf das erste Abstechen ein

zweites und drittes, bevor die Assimilationstätigkeit und damit die Neuauffüllung der Reservestoffpeicher in dem Wurzelstocke oder der Zwiebel hat erfolgen können, so fallen letztere schließlich vollkommener Erschöpfung anheim. Das Unkraut geht ein. Geeignete Objekte für diese Behandlungsweise sind u. a. die Herbstzeitlose, die Distel und der Adlerfarn. In England, woselbst letzterer ein lästiges Unkraut der Weideländereien bildet, erfolgt seine Bekämpfung durch wiederholtes Abmähen der kurzen Reutriebe oder durch Umknicken vermittels Schleppketten. Auf kultivierten Flächen kommt für ähnliche Zwecke nur das Abstechen mit dem Spaten oder das Durchschneiden mit der Hacke in Frage.

Die Pfropfhybriden beruhen in ihrer Wirkung darauf, daß sie bestimmten bodenlebigen Schädigern die ihnen zuzugende Nahrung entziehen. Das Verfahren hat seine größte Ausbreitung wohl als Mittel zur Bekämpfung der Reblausseuche erhalten. Riley hat meines Wissens als Erster den Vorschlag gemacht, die der Reblaus keinerlei Widerstand bietende europäische Rebe, *Vitis vinifera*, auf reblausbeständige Rebsorten, wie sie in den Vereinigten Staaten (*Vitis riparia*, *V. berlandieri*) und anderwärts vorkommen, zu pflanzen. Millardet hat in der Folge dieses Verfahren weiter ausgebaut und zu einem solchen Grad der Brauchbarkeit gebracht, daß gegenwärtig in Frankreich die Reblausbekämpfung nur noch mit Pfropfhybriden-Reben erfolgt. Andere Staaten wie Italien, Österreich-Ungarn, die Schweiz und Deutschland haben zum gleichen Zwecke ebenfalls die Pfropfhybriden herangezogen, ohne indessen das sogenannte Extinktivverfahren mit Schwefelkohlenstoff vollkommen aufzugeben.

Später ist versucht worden, in entsprechender Weise die Bekämpfung der Nematoden an Kaffeebäumen, der sogenannten Tintenkrankheit der Eßkastanien und der Gummoje bei Drangenbäumen zu bewerkstelligen. Auch in diesen Fällen sind soviel Erfolge erzielt worden, daß für die Zukunft von dem Pfropfhybridenverfahren noch manche Hilfe im Kampfe gegen pflanzenschädliche Parasiten erwartet werden darf.

Auf ähnlichem Gebiete bewegen sich die sogenannten Direktträger-Reben (*producteurs directs*), bei denen der Entzug der den Rebläusen zuzugenden Wurzelnahrung durch die auf geschlechtlichem Wege erzielte Kreuzung einer widerständigen Rebsorte mit *Vitis vinifera* bewerkstelligt wird. Im allgemeinen eignen sich diese Direktträger nicht zur Reblausbekämpfung, da sie qualitativ minderwertige Trauben liefern.

Schädigervernichtung durch Druck.

Während die bisher zur Beiprehung gelangten mechanischen Maßnahmen und Einrichtungen an sich im allgemeinen eine Vernichtung von Pflanzenschädigern nicht herbeizuführen vermochten, sondern gewissermaßen nur eine vorbereitende Stufe auf dem Wege zur Unschädlichmachung der Parasiten bildeten, führen die nachstehend gekennzeichneten Maßnahmen, an sich schon, ohne weitere Beihilfe, zu dem gewünschten Ziele. In der Hauptsache handelt es sich dabei um die nutzbringende Verwendung einer Druckwirkung.

Obwohl 2000 Jahre seit dem Erlaß der von Plinius angeführten Verordnung über die Heuschreckenvertilgung durch Zerquetschen der Eier, Larven und Imagines vergangen sind, wird noch gegenwärtig das einfache Zerdrücken von Pflanzenschädigern zwischen den Fingern geübt. Der Baumschularbeiter zerstört durch einen kurzen gelegentlichen Daumendruck einige hundert Blattläuse, der Kohlbauer einen Satz von 50—100 Eiern der Kohlraupe. Noch in jüngster Zeit wurde in Frankreich ganz ernsthaft das Zerdrücken der Heuwürmer (*Conchylis*, *Eudemis*) zwischen den Fingern empfohlen. Für die in Bohrgängen der Weiden- und Pappelfstämme lebenden *Cossus*-Raupen, ebenso für die Engerlinge von *Oryctes rhinoceros* in den Palmenstämmen besteht die Vorschrift, dieselben mit Hilfe eines in die Gänge eingeführten genügend langen und biegsamen Drahtes zu erstechen. Derartige Maßnahmen mögen nicht ohne Nutzen sein, ihre Bedeutung für den Großbetrieb darf jedoch nur gering angeschlagen werden. Etwas mehr Beachtung verdient schon der mit Hilfe von mehrteiligen Glatt- oder Rauwalzen ausgeübte Druck. Auf genügend festem Untergrunde, z. B. auf Weideland und Wiesen oder Steppen kann das Walzen zur Vernichtung von weichhäutigen Insekten, wie Raupen, Heuschrecken-Fußgängern hinreichen, und zugleich eine Leistung von größerem Umfange liefern. Noch erheblich gesteigert wird der Erfolg bei Anwendung von Geräten, welche die Fähigkeit besitzen, sich den Unebenheiten des Geländes besser wie die Walze anzupassen. Derartigen Anforderungen entspricht die Rutenegge und die fahrbare Insektenbürste. Beide leisten bereits in den Vereinigten Staaten gute Dienste. Titus (Bull. 110, Utah) verwendet sie auf den (im Staate Utah und auch in anderen Unionstaaten 10 Jahre und darüber unberührt stehenden) Luzerneseldern in der Weise, daß er durch sie die an den Stoppeln fressenden Larven von *Phytonomus murinus* zu Boden werfen und dann teils durch den Bürstendruck, teils durch den gebildeten Staub vernichten läßt. Die fahrbare Insektenbürste hat auch in Ungarn Eingang gefunden und zwar zum Zerdrücken der Heuschrecken. Es werden dort 10 und mehr derartige Geräte in einem Verande, wie es bei einem Satz gleichzeitig arbeitender Drillmaschinen üblich ist (also jede nachfolgende Bürstenkarre um eine Karrenbreite seitwärts hinter die vorhergehende angestellt) in Tätigkeit gesetzt. Vano (Circ. 56, Comision Parasitologia Agric. Mexiko 1907) gibt an, daß eine solche fahrbare Bürste in 12 Stunden 4—5 ha leistet. Als besonderen Vorzug des Gerätes bezeichnet er neben der großen Leistungsfähigkeit die Unabhängigkeit von der Tageszeit und der Witterung.

Die Erstickung der Insekten auf mechanischem Wege kann in der Weise erfolgen, daß ihnen der Zutritt von Luft in das Tracheensystem durch Zusammenpressen oder Verstopfen der Stigmen abgeschnitten wird. Feste Körper, wie namentlich Staub, eignen sich zwar für diesen Zweck, ihre Verwendung scheitert aber an der mangelhaften Handlichkeit wie auch an dem Umstande, daß der Wind die staubfeinen Stoffe sehr leicht vom Insektkörper fortweht. Diesem Übelstande ist es zuzuschreiben, daß die Erstickung der Insekten in der Hauptsache durch flüssige Mittel, vorwiegend Wasser oder ölige Stoffe erfolgt. Aufgespritztes Wasser würde aber ebensowenig wie der Staub ein sicheres Erstickungsmittel sein,

einmal weil es leicht verdunstet und sodann weil es nur schwer in die Tracheenöffnungen eindringt. Nutzbringend läßt sich das Wasser deshalb nur dann verwerten, wenn die Möglichkeit vorliegt, die Insekten vollkommen und längere Zeit hindurch mit Wasser zu umgeben. Bereits im Jahre 1864 empfahl ein Ungenannter (J. s. 1864. Nr. 31) die Insekten des Ackerlandes durch Verieselung desselben mit den Abwässern der Fabriken zu vernichten. Zu einer gewissen Berühmtheit ist das Überschwemmen als Insektenvertilgungsmittel aber erst im Zusammenhang mit der 1867/68 entdeckten Reblaus gelangt.

Als Entdecker dieses sogenannten Submersionsverfahrens gilt Faucon (Memoires Acad. Sc. Inst. Nat. France. Bd. 22. Nr. 13. 1873? 1874?), welcher mit ihm bereits 1870 gegen die Reblaus in den Weinbergen der Gironde vorgeht. Auch in Südrußland und Griechenland ist diese Art der Reblausbekämpfung im Gebrauch. Loser, sandiger Boden ist untauglich für diesen Zweck. Als geeignetste Zeit sind die Monate September und Oktober, unmittelbar nach der Traubenlese zu bezeichnen. Im September genügen Überschwemmungen von 8 bis 14 Tagen, im Oktober erfordern sie 18–20 Tage Dauer, um wirksam zu sein. Kurze wiederholte Inundierungen über 48 Stunden im Sommer sind sehr vorteilhaft. Adduco (I. a. 31. 318) hat solche in Oberitalien gegen *Phytonomus punctatus* auf Wiesen mit Erfolg verwendet. Vor ihm soll schon Franceschini die Überschwemmung der Wiesen kurz nach dem Schneiden der Gräser für den gleichen Zweck empfohlen haben.

In den Vereinigten Staaten werden da, wo es angängig ist, die Baumwollpflanzungen unter Wasser gesetzt, sobald die Ungeziefer im Boden überhand nehmen. Ein gleiches Verfahren wird zuweilen in Ägypten angewendet. Doch hat man hierbei die Beobachtung gemacht, daß die überschwemmten Pflanzen leicht in ihrem Wachstum benachteiligt werden können. (Z. trop. Landw. 2. 114.)

Von Anderlind wurde (Österr. Forst- und Jagdzeitg. 1896, S. 145) die Waldbewässerung behufs Vernichtung der Kiefernspanner (*Fidonia pinaria* L.), der Kiefernneule (*Trachea piniperda* L.), der Kiefernspinner (*Gastropacha pini* L.), der kleinen Kiefernweisse (*Lophyrus pini* L.), der großen Kiefernblattwespen (*Lyda pratensis* F., *L. campestris* L., *L. erythrocephala* L.), der Maulwurfsgrille (*Gryllotalpa vulgaris* Latr.), der braunen Nüsseltäfer (*Hylobius abietis* L.), der Bastkäfer (*Hylesinus ater* F., *H. opacus* Er., *H. angustatus* Hb., *H. cunicularius* Kn.), des Engerlings (*Melolontha vulgaris* L.) sowie verschiedene Arten Mäuse in Vorschlag gebracht.

Eine derartige Verwendung des Wassers als Erstickungsmittel kann aber nur in verhältnismäßig wenigen Fällen stattfinden, nämlich nur dort, wo ebenes Land vorliegt und dort wo Einrichtungen zur künstlichen Bewässerung vorhanden sind, oder doch wenigstens ohne erhebliche Kosten hergerichtet werden können. Demgegenüber sind die übrigen Erstickungsmittel in weit geringerem Maße Beschränkungen in der Anwendung unterworfen. Üblicherweise werden dieselben durch Vermischen mit irgend einer geeigneten Flüssigkeit, wie Wasser, Seifenlauge, Kuhmilch, Kalkmilch in eine feinverteilte Form gebracht und als-

dann auf die Insektenleiber gesprüht. Hierdurch erhalten dieselben einen dünnen Überzug von Öl, der namentlich auch sehr gut in die Stigmen eindringt und so den erstrebten Luftabschluß herstellt. Geeignet für diese Form von Erstickungsmitteln sind einerseits alle oberirdisch und freilebenden Formen von Insekten mit ungeschützten Stigmen, wie z. B. Raupen, andererseits alle Arten von Ölen. Welches unter den letzteren zu bevorzugen ist, hängt wesentlich von der Kostenfrage ab. Eines der billigsten für den vorliegenden Zweck brauchbaren Öle ist das Petroleum, das Kerosin der Amerikaner, über welches auf S. 242 nähere Mitteilungen gemacht wurden.

Die Hilfsgeräte zur Verteilung der chemischen Bekämpfungsmittel.

Eine wesentliche Vorbedingung für die volle Wirksamkeit der chemischen Bekämpfungsmittel ist ihre zweckentsprechende Verteilung je nachdem über die Pflanze oder über die zu bekämpfenden Parasiten. Eine solche erfordert einmal, daß alle Teile der bald niederen, bald baumhohen Pflanzen mit Flüssigkeit oder Pulver bedeckt werden und sodann, daß das Mittel in feinste Stäubchen zerlegt, ganz gleichmäßig die Pflanze oder den Parasiten bedeckt. Die Decke darf auf Blättern nicht zusammenhängend sein, muß vielmehr aus einer Folge kleinster bedeckter und unbedeckter Flecken bestehen. Als Hilfsmittel zur Erfüllung dieser Forderungen sind im Gebrauch 1. Spritzen, 2. Verpulverer, 3. der Spritz- oder Injektionspfahl.

1. Die Spritzen.

Als Vorbild der Spritzen hat die Gießlanne gedient. Für die Verwendung im Feld, Obstgarten und Walde ist letztere aber ungeeignet. An ihre Stelle ist die tragbare und die fahrbare Pflanzenspritze getreten, deren Leistungen weitgehenden Anforderungen genügen. Ob tragbar, ob fahrbar, in allen Fällen gehören zu den wesentlichen, notwendigen Bestandteilen einer Pflanzenspritze 1. der Flüssigkeitsbehälter, 2. eine Vorrichtung zur Erzeugung von Druckluft, 3. ein Raum zur Speicherung der Druckluft, 4. eine Ableitevrichtung für die Flüssigkeit nebst Verstäubungsvorrichtung. Einen wünschenswerten Bestandteil der Spritzen bildet eine Rührvorrichtung im Flüssigkeitsbehälter.

Der Flüssigkeitsbehälter. Seine Wandungen bestehen aus Holz, verbleitem Eisen, Kupferblech oder sogenanntem Kaliforniametall. Dem Holze haftet der Übelstand an, daß es in der Hitze zusammenkrumpft, das Kupferblech wird von kohlensäurehaltigen Mitteln angegriffen. Dem Kaliforniametall, wie es z. B. die Firma Holder, Mezingen für einen Teil ihrer Spritzen in Gebrauch nimmt, wird nachgerühmt, daß es allen Brühen, auch der Schwefelsäurebrühe standhält. Für tragbare Spritzen darf ein Fassungsraum von 30 l keinesfalls überschritten werden, da anderenfalls der die Spritze bedienende Arbeiter zu bald ermüdet. Am geeignetsten erscheint ein Spritzeninhalt von etwa 20 l. Das Herabgehen auf 10 und noch weniger Liter, wie es manche Spritzenarten tun, ist nicht empfehlenswert, weil es eine allzu häufige Neuauffüllung erforderlich macht. Fahrbare Spritzen sollen mindestens 200 l fassen können. In den Vereinigten Staaten

sind Geräte dieser Art im Gebrauch, welche 1000 l Brühe und mehr aufzunehmen vermögen. Die Form des Flüssigkeitsbehälters steht in engster Beziehung zu der Art der Druckerzeugung. Überdruckspritzen erfordern die Kesselform, im übrigen wird für die mit Handpumpe versehenen Geräte gewöhnlich eine flache, an die Weinbergshutzen erinnernde Gestalt gewählt.

Die Drucklusterzeugung erfolgt entweder vor dem Beginn der eigentlichen Spritzarbeit oder während der letzteren. Im ersteren Falle (Abb. 21) macht

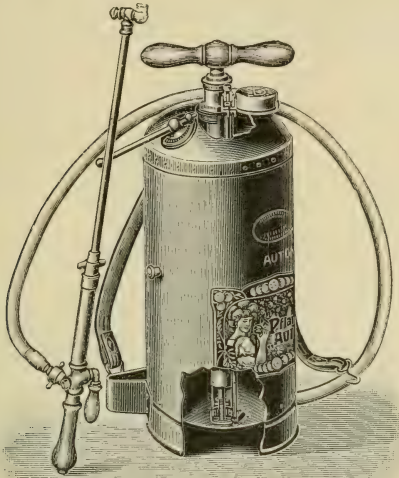


Abb. 21. Tragbare Spritze mit Einrichtung zum Einpumpen von Preßluft vor Beginn der Spritzarbeit von C. Blas-Ludwigshafen a. Rh.

sich die Einstellung der Brühe unter mehrere Atmosphären Überdruck notwendig, deren Abmessung an einem mit der Spritze verbundenen Manometer geschieht. Der Flüssigkeitsbehälter bildet zugleich den Windkessel zur Aufnahme des Überdruckes. Hiermit hängt zusammen, daß derartige während des Spritzens selbsttätig arbeitende Geräte zwar einen ziemlich umfangreichen Behälter für die Brühe, aber nur verhältnismäßig geringe Aufnahmefähigkeit für letztere besitzen. Im übrigen sind die Vorzüge und Nachteile der selbsttätigen Spritzen nachfolgende. Die Druckluftverhältnisse der für den Gebrauch fertiggestellten Spritze sind unabhängig von dem die Spritze bedienenden Arbeiter. Als Hauptvorzug wird gewöhnlich angeführt, daß letzterer eine Hand, gewöhnlich die linke, frei hat und mit ihr nötigenfalls die zu bespritzenden Gegenstände in die richtige Lage bringen kann.

Nach meinen Erfahrungen darf dieser Vorzug nicht über Gebühr hoch bewertet werden. Selbsttätige Spritzen weisen eine ziemlich einfache Bauweise im Äußeren auf. Ein Nachteil derselben besteht darin, daß sie mit Rücksicht auf den auszuhaltenden hohen Druck sehr stark und im Verhältnis zur Fassungskraft für die Brühe aus dem oben schon angedeuteten Grunde sehr groß gebaut werden müssen. Das Füllen mit Überdruck nimmt Zeit in Anspruch. Der Druck vermindert sich allmählich, wobei allerdings Vorsorge getroffen werden kann, daß auch bei dem verminderten Druck noch genügend feine Verteilung erfolgt. Ein nicht unwesentlicher Nachteil beruht darauf, daß eine Nährvorrichtung nicht angebracht werden kann. Endlich muß noch auf die Klemmungen hingewiesen werden, welchen das im

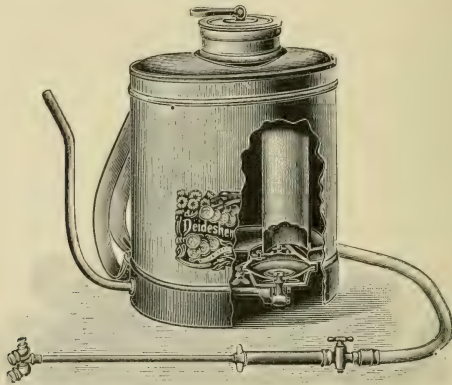


Abb. 22. Tragbare Handdruckspritze von E. Plag-Ludwigshafen a. Rh.

Innern der Spritze befindliche und häufig schwer zugängliche Kugelventil bei nicht ganz sauberer fürsorglicher Bedienung der Spritze unterworfen ist. Die Erzeugung der Druckluft kann erfolgen unter Zuhilfenahme einer besonderen, von der Spritze getrennten Pumpenvorrichtung, durch eine in die Spritze eingebaute Pumpe, durch Auslassen von Kohlensäure und auf chemischem Wege innerhalb der Spritze. Nicht bewährt hat sich bis jetzt das letztgenannte Verfahren.

Bei den Handdruckspritzen (Abb. 22) hat der Arbeiter üblicherweise mit dem linken Arme einen Pumpenhebel zu betätigen und auf diesem Wege einen kleinen bald außen an der Spritze, bald im Innern angebrachten Windkessel mit Druckluft zu füllen. Eines Manometers bedarf es dabei nicht. Die Kleinheit des Windkessels ermöglicht eine weitergehende Ausnutzung des Flüssigkeitsbehälters wie bei den selbsttätigen Spritzen. Eine besonders kräftige Wandstärke des letzteren ist nicht erforderlich. Die Zeitverluste durch die Einpumpung der Druckluft fallen

weg. Bei sachgemäßer Bedienung bewegt sich der Druck von Anbeginn bis zum Schluß auf der gleichen Höhe. Die Anbringung von Nährvorrichtungen bereitet keinerlei Schwierigkeiten. In der Anschaffung sind die Handdruckspritzen etwas billiger wie die selbsttätigen. Auch zu den inneren Teilen der Spritze ist leichter Zutritt. Als ein gewisser Nachteil muß die Inanspruchnahme beider Arme des Arbeiters durch die Spritze bezeichnet werden. Bei einiger Geschicklichkeit läßt

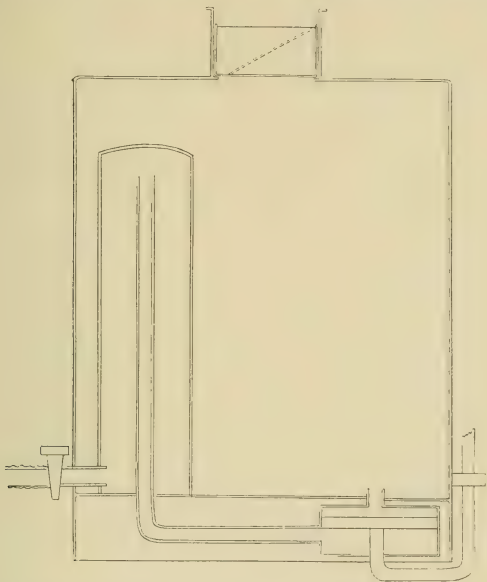


Abb. 23.

Schema einer Spritze mit offenem Behälter und mit Drucklusterzeugung während der Spritzarbeit.

sich aber leicht ein kleines Maß von Überdruck erzeugen und dann — vorübergehend — die linke Hand zum Zurechtrücken von Blättern usw. verwenden. Erfahrungsgemäß wird auch von den mit selbsttätigen Spritzen ausgerüsteten Arbeitern die linke Hand nur in sehr mäßigem Umfange nutzbringend verwendet. Die Leistung der Handdruckspritzen ist von der Geschicklichkeit und mehr noch von dem guten Willen des Arbeiters abhängig.

Kann somit in bestimmten Fällen die selbsttätige Spritze der Handdruck-
spritze vorzuziehen sein, so besteht kein triftiger Grund, die fahrbaren Spritzen, wie sie beispielsweise zur Hederichverteilung mit Eisenbitriolösung im Gebrauche

sind, automatisch zu betreiben. Durch eine Übertragung von der Radachse her läßt sich die erforderliche Druckluft jedenfalls einfacher erzeugen als durch vorheriges Einpumpen von Preßluft. Eine sehr brauchbare fahrbare Spritze ist die von H. Raehler, Güstrow i. M.

Die Pumpen der Handdruckspritzen sind entweder Membran- oder Metallflappenpumpen. Letztere haben den Vorzug, daß sie von den Spritzflüssigkeiten nicht so leicht verdorben werden wie erstere. Den Membranpumpen ist ein

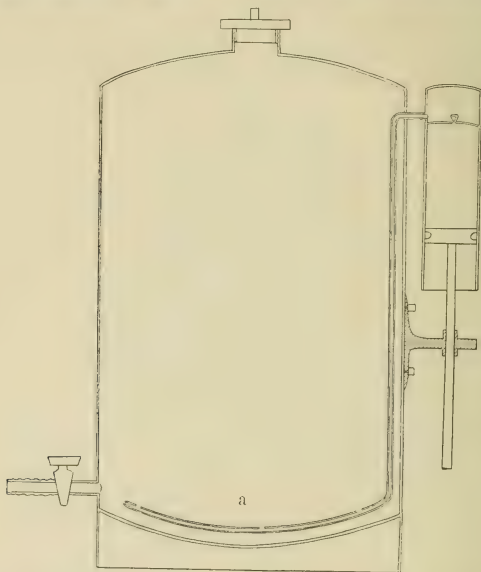


Abb. 24. Schema einer Spritze mit geschlossenem Behälter und Drucklusterzeugung während der Spritzarbeit.
a Rohr zur Entlassung der eingepumpten Luft, welche zugleich das Ausführen der Flüssigkeit übernimmt.

weicherer Gang eigentümlich, sie werden aber von Petrolseifenbrühe und Sulfidbrühen stark angegriffen. Eine öftere Auswechslung der Membranen ist bei ihnen deshalb erforderlich.

Der Raum zur Speicherung der Druckluft fällt bei den selbsttätigen Spritzen und auch bei einigen Handdruckspritzen mit dem Flüssigkeitsbehälter zusammen, weshalb letzterer nach dem Einfüllen der Brühe luftdicht abgeschlossen werden muß. Ihrer Mehrzahl nach sind die Handdruckspritzen mit einem bald zylinder-, bald kugel-, bald birnenförmigen besonderen Windkessel versehen, welchem neuerdings fast ausnahmslos ein Platz im Innern des Brühenbehälters angewiesen wird.

Die Verstäubungsvorrichtung besteht aus dem Ableitungrohr, dessen Länge dem besonderen Zwecke angepaßt wird, und, als wesentlichem Teile aus

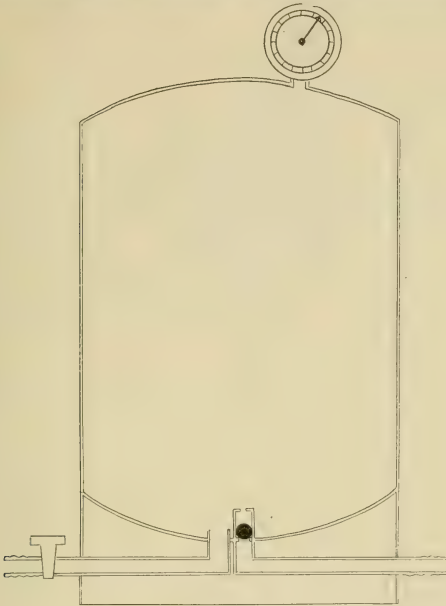


Abb. 25. Schema einer selbsttätigen Spritze mit gesonderter Pumpe zur Drucklusterzeugung.

einer Streudüse. Je nachdem liefert letztere einen trichter-, fächer- oder strahlenförmigen Auswurf. Die Zahl der vorhandenen Düsenbauweisen ist eine sehr große. Einen sehr feinen trichterförmigen Nebel liefert der Zylkonzerstäuber von Vermorel, unter der Voraussetzung eines genügend hohen Sprizendruckes. Manchen Düsen wird eine federnde Nadel beigegeben (Abb. 26), welche dazu dienen soll, Verstopfungen der Zerstäuberöffnung durch Brühenbestandteile schnell und auf bequeme Weise zu beseitigen. Durch eine einfache Biegung der Spitze des Aus-

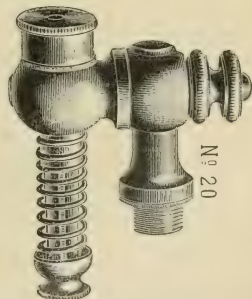


Abb. 26. Streudüse mit federnder Reinigungsnadel.

führrohres wird ermöglicht, daß die Düse nach obenhin, also auf die Blattunterseite zerstäubt.

Die verschiedenen Bauarten von Pflanzensprizen lassen sich in nachstehende übersichtliche Anordnung bringen.

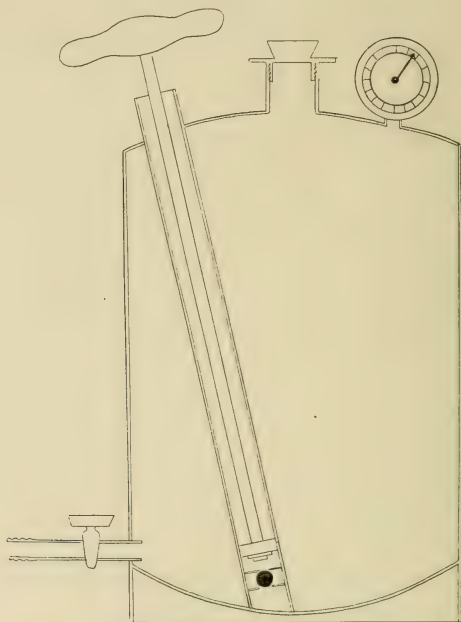


Abb. 27. Schema einer Spritze mit eingebauter Druckluftherzeugung.

- A. Die Preßluft wird während der Bespritzung erzeugt
 - a) mit besonderem Windkessel (Abb. 23),
 - b) ohne besonderen Windkessel (Abb. 24).
- B. Die Preßluft wird vor der Bespritzung erzeugt
 - a) auf mechanischem Wege
 - 1. durch eine besondere Pumpe (Abb. 25),
 - 2. durch eine eingebaute Pumpe (Abb. 27),
 - 3. durch Kohlensäure aus einer Bombe,
 - b) auf chemischem Wege.

2. Die Verpulverer.

Staubfeine Bekämpfungsmittel — in der Hauptsache handelt es sich dabei um das für die Mehltauvernichtung benutzte Schwefelpulver — werden unter

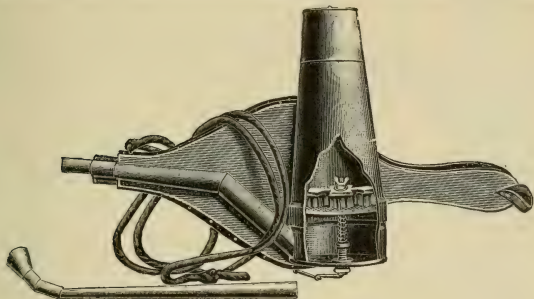


Abb. 28. Handschwefler.

Zuhilfenahme von Wind aus einem Blasebalg auf die Pflanzen bezw. Parasiten geblasen. Bislang ist dieses Verstäubungsverfahren über einen verhältnismäßig



Abb. 29. Rückenschwefler Vulkan, von C. Flag-Ludwigshafen a. Rh.

rohen Zustand nicht hinausgelangt. Namentlich fehlt den vorhandenen Geräten die Fähigkeit zu feinerer Abmessung der Auswurfmenge wie auch des Winddruckes. Der Erfolg der Verpulverungen ist deshalb noch von sehr vielen Nebenumständen

abhängig. Die vorhandenen Geräte bestehen in Handschwefelbälgen (Abb. 28), tragbaren Rückenverstäubern (Abb. 29) und fahrbaren Verpulverern. Letztere finden sich fast nur dort im Gebrauch vor, wo der Weinstock — wie in Frankreich — feldmäßig in der Ebene angebaut wird. Die Rückenschwefler gelangen mit einfachem und doppeltem Blasebalg in den Handel. Den unterscheidenden Bestandteil an den verschiedenen Bauarten bildet neben Zahl und Anordnung der Blasebälge die im Innern des Behälters befindliche Vorrichtung für die Zerkleinerung des Schwefelpulvers und dessen Durchlaß in die Luftkammer.

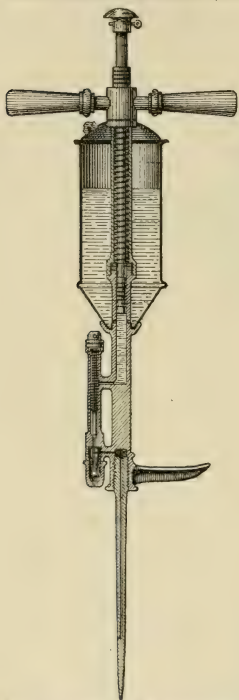


Abb. 30. Spritzpfahl zur Einführung von Bekämpfungsmitteln in den Boden nach Vermorel.

3. Der Spritzpfahl.

Für die Verteilung flüssiger Bekämpfungsmittel im Boden gelangt der Spritzpfahl zur Verwendung. Er verdankt seine Entstehung der Nebenaus- und wird auch fast ausschließlich zur Einführung von Schwefelkohlenstoff beim sogenannten Kulturalverfahren (siehe S. 66) benutzt. Er setzt sich zusammen aus einem zur Aufnahme von Schwefelkohlenstoff dienenden gewöhnlich metallenen, zuweilen aber auch gläsernen Behälter, aus einem hohlen, unten zugespitzten und mit einer seitlichen Ausflußöffnung versehenen Eisenstab sowie einer seitlich am Schwefelkohlenstoffbehälter angebrachten Abmeßvorrichtung. Durch einen Druck auf einen Knopf wird eine bestimmte Menge Schwefelkohlenstoff aus dem Behälter in den Eisenstab entlassen. Ein seitlicher verstellbarer Ansatz am unteren Teile des Einstechens gestattet die Zuhilfenahme des Fußes beim Einstechenden Spritzpfahles und zugleich die gleichmäßige Bemessung der Tiefe, bis zu welcher das

Ausflußloch des Pfahles geführt werden soll. Die Arbeit mit dem Spritzpfahl ist ziemlich ermüdend.

Seitenweiser.

Maßfäßer, Bleiarßenat 197.
 " Zuckerrübe, Rübölbrühe 32.
Abhaltungsmittel 276.
Abraßinöl 33.
Abfchreckungsmittel 12.
Abjeben von Krankheitserregern 286.
Acetato neutro di rame 174.
Aceylen || Bodeninsekten 224.
Achillea millefolia, Eifenvitriol 109.
Aderentwässerung, als Mittel zur Para-
 jitenvernichtung 292.
Aderfenf, Chlorsalpetertöfung 91.
 " Chlorkalium 83.
 " Chlormagnesium 101.
 " Eifenhydroxyd 104.
 " Eifenvitriol 108.
Aceridium purpuriferum, Natriummarfenit-
 föder 184.
Adduco, Submerjion || Phytonomus 296.
Aderhold, Kupfervitriol || Hirfebrand 125.
 " Schädigungen der Kufabrühe
 138.
Aderhold, Wirkungsweife der Kufa-
 brühe 136.
Adhatoda vasica, als Bekämpfungsmittel 47.
Aerugo viridis 173.
Aesculus hippocastanum, Phyllosticta,
 Kufabrühe 151.
Aesculus hippocastanum, Phyllosticta,
 Zinkborat 115.
Agalf || Eriocampoides, Lema, Nacht-
 fchnecken, Nematius 94.
Agalf, zur Higeerzeugung in Waldftreu 260.
Agfublimat || Aspidiotus, Heliethis, Plasmö-
 para 208.
Agfublimat || Getreidebrand 209.
Agfublimat, Kartoffelfchorfbeize 210.
Agungsgifte, Allgemeines 17.
Agriotes spp., Arjenitföder 182.
 " Chlorkalium 101.
 " Schwefelfohlenstoff 67.
Agromyxa simplex, Einfammung durch
 Fangpflanzen 287.

Agrotis, Benzin 253.
 " Einfammeln der Falter durch
 Köder 288.
Agrotis spp., Köder von Schweinfurter
 Grün 205.
Agrotis messoria, saucia, Arjenitföder 182.
 " *segetum*, Ritterspornbrühe 47.
 " *ypsilon*, Blechzylinder-Schranke 277.
Ailanthus glandulosa, Verhalten || Teeröl
 226.
Aletia xyliua, Schweinfurter Grün 205.
Aleyrodes, Paraffinölbrühe 252.
 " Petrolfeifenbrühe 247.
 " verfeiftes Kohlpetroleum 244.
 " *citricola*, Blausäure 81.
Aleyrodes citri, Zitronenbaum, Harzfeifen-
 brühe 35.
Allorhina nitida, Engerlinge, Petrolfeifen-
 brühe 249.
Aloë capensis lucida, Brühe 46.
Alsophila pometaria, Bleiarßenat 196.
Altren, Eifen || Chloroße 103.
Alternaria brassicae, solani, Kufabrühe 155.
Aluminiumarfenit 189.
Alwood, Benzin || Kohlläufe 253.
 " trockenes Injektenpulver 37.
 " Kälte || Kohlräupen, Blattläufe 269.
 " Petrolfeifenbrühe || Engerlinge 249.
 " || Kohlblattläufe
 247.
Alwood, Petrolfeifenbrühe || Pieris 249.
 " Reinfarnbrühe 47.
 " Tomatenbrühe 47.
Ammoniat 73.
 ammoniakalifches Kupferkarbonat = Ammo-
 tufar 167.
Ammoniumarfenit || Murgantia 186.
Ammoniumfufat zur Unkrautvertilgung 91.
Ananas, Thielavia, Phytöphilin 29.
 " Thielaviopsis, Formaldehydgas
 221.
Ananas, Thielaviopsis, Kufabrühe 153.
Anasa tristis, Chymotrypsin 233.

Anderlind, Überschwemmung || Forst-
insekten 296.
 Anderson, Petrolseifenbrühe || Kohl-
raupen 249.
 Andracenöl 226.
 d'Angelo, Kupfervitriol, innere Ver-
wendung 121.
 Anisoplia austriaca, Elektrizität 274.
 Annett, Kupfergehalt gefupierter Tee-
blätter 142.
 Anthomyia brassicae, conformis, Gaze-
schranke 279.
 Anthomyia brassicae, Papierschranke 277.
 " " Petrolseifenbrühe
248.
 Anthonomus in Baumwollsaamen, SO₂ 60.
 " grandis, Schweinfurter Grün
204.
 Anthonomus pomorum, verseifte Karbol-
säure 232.
 Anthonomus pomorum, Leimring 278.
 " " stinkendes Tieröl
29.
 Anthonomus pomorum, Wellpappgürtel 290.
 Anthonomus signatus, Stachelbeere, In-
sektenpulver 38.
 Anthonomus signatus, Schweinfurter Grün
204.
 Anthracnose, Ätsublimat 208.
 " der Bohnen, Brombeeren,
Gurken, Melonen, Kufabrühe 152.
 Anthracnose der Reben, Schwefelsäure 63.
 Antinonin 233.
 Antonina australis || Cyperus rotundus 5.
Apfelbaum.
 Arsengehalt besprühter Früchte 179.
 Arsenit, Verbrennungen 181.
 Baryumarsenat, Verbrennungen 189.
 Empfindlichkeit || Arsenbrühen 178.
 " || Eisenarsenatbrühe 190.
 " || Londoner Purpur 188.
 Verhalten || Karbolineum 227.
 " || reines Petroleum 244.
 Kostigwerden der Früchte 99.
 Aspidiotus, Chlor 51.
 " Schwefelsäurebrühe 98.
 Carpocapsa, Arsenbrühen 180.
 " Bleiarfenat 196.
 " Schweinfurter Grün 204.
 Empoasca 24.
 Fusieladium, Aminosutar 170.
 " Kupfervitriol 127.
 " Schwefelleber 85.
 Gloeosporium, Schwefelleber 85.
 Rhagoletis, Kälte 269.
 Sphaerotheca, Eisensulfidbrühe 105.
 Apfelschorf, Schwefelsäurebrühe 100.
 Bitterfäule, Kufabrühe 152.

Apfelbaum.

Blutlaus, Rübsölbrühe 31.
 Rindenläuse, Speckseifenbrühe 29.
 Apfelblattläufer, s. Psylla mali.
 Apfelblütenstecher, Fang im Wellpapp-
gürtel 290.
 Apfelblütenstecher, s. auch Anthonomus
pomorum.
 Apfelschorf, Schwefelleber 85.
 " s. Fusieladium.
 Apfelwiderraupe, Bleiarfenat 196.
 Apfelwidler, Fang im Wellpappgürtel 290.
 Apfelwiderraupe, s. auch Carpocapsa.
 Aphis spp., Kälte 269.
 " auf Kohl, Kaliumalaun 102.
 " Zwischenwirtsvernichtung 293.
 " brassicae, Insektenpulver 37.
 " gossypii, Zitronenbaum, Harzseifen-
brühe 35.
 Aphis humuli, Zwischenwirtsvernichtung
293.
 Aphis maydi-radicalicola, Zitronenöl 33.
 " maydi-radicalis, Formaldehyd 214.
 " pomi, Harzseifenbrühe 28.
 " viciae, Lysol 235.
 Appel, abgeänderte Heißwasserbeize 266.
 " Heißwasserbeize 258.
 Arbolineum 229.
 Arnold 29.
 Arsen 176.
 " als Darmgift; Allgemeines 18.
 Arsenbrühen, Abjaghschnelligkeit 177.
 " Erfaß durch Insektenpulver-
brühe 39.
 Arsenbrühen, als Jungizide 179.
 " Versprühungsweise 180.
 " schädliche Wirkungen 177.
 Arsengehalt, besprühter Trauben 194.
 Arseniate de soude anhydre coloré 183.
 arsenige Säure, Verhalten || Pflanze 181.
 " " als Köder 182.
 " " || Heliothis 181.
 Arsenit 181.
 Arsenoid, weißes 189.
 Arsenoid, red, Zusammenfassung 191.
 Arsenialge, Löslichkeit der verschiedenen 178.
 Arsenwasserstoff || Liparis, Euproctis 180.
Artemisia absinthium, Blattläuse, Lysol
235.
 Arvicola amphibius, Baryumkarbonat 93.
 " " Strychninföder 242.
 " " Zürner'sche Falle 290.
 Asa foetida, Abschredungsmittel 48.
 Aschmann, Kufabrühe mit Wasserglas 164.
 Ashmead, Karbolsäure || Plusia 231.
 Aso, Naphthalin im Erdboden 239.
 Asphaltschranke 279.
 Aspidiotus, Teeremulsion 229.

Aspidiotus aurantii, Blausäure 81.
 „ „ *ficus*, Petrolseifen-
 brühe 248.
Aspidiotus aurantii, Quecksilberchlorid 208.
 „ *citrinus*, Moëbrühe 46.
 „ „ Thymokresol 233.
 „ *destructor*, Palmenölbrühe 33.
 „ *ostreaeformis*, Karbolineum 228.
 „ *perniciosus*, Blausäure 81.
 „ „ Chlorgas 51.
 „ „ Holzaschenlauge 84.
 „ „ Petroleumharz-
 mischung 251.
Aspidiotus perniciosus, Petrolseifenbrühe
 247.
Aspidiotus perniciosus, Rohpetroleum 243.
 „ „ Schwefelbrühe 55.
 „ „ Schwefelsäurebrühe 98.
 „ „ Schwefelwasserstoff 59.
 „ „ Waschseife 27.
 „ „ Walfischtranseife 25.
Aspidium filix mas, Brühe || Trauben-
 widler 50.
 Assimilationsverhinderung, Mittel zur Un-
 krautbekämpfung 293.
Asterodiaspis quercicola, Petrolseifen-
 brühe 248.
Athous, Schwefelkohlenstoff 67.
 Atmungsgifte, Allgemeines 17.
Atomaria linearis, schwefelsaure Mag-
 nesia 102.
 Augrand, Kufabrühe mit Schwefelleber 157.
Aulacophora hilaris, Teeremulsion 230.
 Auripigment 183.
 Ausaatzeit, als Mittel zur Parasiten-
 bekämpfung 292.
 Azurin 165.
Bacillus typhi murium 6.
 Bailei, Arsen im Gewebe gesprühter
 Blätter 202.
 Bain, Schädigungen der Kufabrühe 138.
 Bajor, CS₂ || *Spermophilus* 70.
Balaninus, Schwefelkohlenstoff 68.
 „ „ in Nüssen, heiße Luft 258.
 Balsani-Mischung 229.
 Balbiani, heißes Wasser || *Phylloxera* 261.
 Ball, Bodenvergiftung durch Arseniksalze 179.
 Bano, fahrbare Insektenbürste 295.
 Barre, Schwefelsäurebrühe || *Monilia* 100.
 Barjacq, Chlorbaryum 92.
 Barth, Kufabrühe || *Phragmidium* 149.
 „ Kufabrühe mit Zuckersatz 159.
 „ Kupramlösung 166.
 de Bary, Rostvernichtung 293.
 Banyumarsenat || *Euproctis*, *Liparis* 188.
 Banyumkarbonat || *Arvicola* 93.
 Bastkäfer, Waldbewässerung 296.

Baumwollkapfelmurm = *Heliothis armiger*.
Baumwollpflanze.
 Aletia, Anthonomus, *Heliothis*, Pulver
 von Schweinfurter Grün 205.
 Anthonomus, Schweinfurter Grün 204.
 „ „ *grandis*, trockene Wärme 257.
Heliothis, Arsenik 181.
 „ „ Arsenikköder 182.
 „ „ Äthylchlorid 208.
 Empfindlichkeit || Arsenbrühen 178.
 Überschwemmung || Bodeninsekten 296.
 Baumwollsaatöl 32.
Batate, *Haltica*, Bleiarjenat 195.
 Beach, Kufabrühe || *Colletotrichum* 152.
 „ Kufabrühe || *Septoria* 150.
 Beauchamp, Elektrizitätsableiter || Hagel
 274.
 Behrens, CS₂ || Bodenmüdigkeit 73.
 Beize, Kufabrühe || Saatkartoffeln, Getreide
 144.
 Beize, der Saatkartoffeln mit Kufabrühe
 147.
 Bekämpfungsmittel,
 im Altertum 1.
 Kennzeichnung der verschiedenen Arten 4.
 natürliche 4.
 chemische, Kennzeichnung 7.
 „ „ Anforderungen 8.
 „ „ gegen anorganische Krankheits-
 anlässe 21.
 chemische, für einzelne Schädigergruppen 12.
 Grundstoffe tierischer Herkunft 24.
 vereinigte 22.
 aus pflanzlichen Grundstoffen 31.
 Gase, Allgemeines 21.
 Gründe für Mißerfolg 9.
 Beschädigungen der Pflanzen 11.
 Ursache von Pflanzenvergiftungen; All-
 gemeines 20.
 gegen Pilze; Allgemeines 13.
 gegen höhere Tiere, Allgemeines 15.
 gegen Niedertiere, Allgemeines 16.
 zielbewußte Verwendung 10.
 krankheitswiderständige Abarten 7.
 Brühenmenge für 1 ha 11.
 Brühen oder Pulver 8.
 Pilze || Niedertiere und Pilze 5.
 Konstitutionsänderungen 6.
 Belle, Kupferkalkbrühe, Erhöhung der
 Klebekraft 132.
 Benton, Kufabrühe || *Exoascus* 149.
 Benzin 253.
 Berger, Entomomycceten 5.
 Berlese, Emulsion von CS₂ 72.
 „ „ feißige Insektenpulverbrühe ||
Conchylis 39.
 Berlese, Kaliumarsenit || Fruchtfliegen 184.
 „ „ Parasiten von Insekten 5.

- Berlese, Petrolseifenbrühe || Hyponomeuta, Liparis 249.
 Berlese, Rubina 36.
 Berliner Blau || Getreiderost, Entomosporium 112.
 Bernhard, Kartoffelschorfverhütung 56.
 Bertrand, Nikotinbestimmung 41.
 Bender, neutrales Kupferacetat 174.
Bidens tripartita, Eisenvitriol 109.
 Bienen, beeinflusst durch Aufabrühe 142.
Birnbaum,
 Cylindrosporium, Aufabrühe 152.
 Entomosporium, Aummfukar 170.
 " Berliner Blau 112.
 " Aufabrühe 151.
 " Schwefelkupfer 117.
 Psylla, Karbolsäure 231.
 Flechten, Äthylchlorid 210.
 Frostspanner, Lysol 235.
 Rindenläuse, Speckseifenbrühe 29.
 Empfindlichkeit || Eisenarsenatbrühe 190.
 " || Londoner Purpur 188.
 Verhalten || Karbolineum 227.
 " reines Petroleum 244.
 Rostigkeit gepflanzter Früchte 154.
 Birnsauger, Benzol 253.
 " Kalilauge 83.
 " Petroleummilchbrühe 250.
 " Petrolseifenbrühe 246.
 " j. auch *Psylla pyricola*.
 Black Leaf 40. 42.
 " rot, j. Schwarzjähule, Laestadia.
 Blase 25.
 Blasenfuß, auf Zwiebeln, Karbolsäure 231.
 Blattbräune, der Birnen usw., Kupferalkalibrühe 151.
 Blattfleckenkrankheit, Kirschen, Schwefelalkalibrühe 98.
 Blattflöhe, (*Haltica*), Insektenpulver 38.
 Blattlauszeiger, Nikotinbrühe 42.
 Blattläuse, Baumwollsaatölbrühe 32.
 " Blausäure 82.
 " Einwirkung von Kälte 269.
 " Holzteebrühe 36.
 " Nikotinbrühe 43.
 " Petrolseifenbrühe 246.
 " Quassiaabrühe 44.
 " Schwefelkohlenstoff 70.
 Blattrollkrankheit der Kartoffeln, Aufabrühe 156.
 Blausäure 76.
 " aus Cyannatrium 79.
 " Einwirkung auf Arbeiter 81.
 " Verhalten gegen nützliche Insekten 82.
 Blausäure, Verhalten gegen Pflanzen 79. 81.
 Blausäurezelt 77.
 Blauslein 119.
 Bleichzylinderchen, zum Schutz || Erdraupen 277.
 Bleichschränke || Insekten 277.
 Bleiacetat || *Puccinia coronata* 116.
 Bleiarjenat 191.
 " Darstellung 193.
 " Schwebekraft der Teilchen 177.
 Bleiarjenatbrühe, Ergänzung durch Jungzige 197.
 Bleiarjenatbrühe, Schädigungen 193.
 Bleiarjenit 191.
 " Schwebekraft der Teilchen 177.
 Bleichromat, Ersatz für Arsenalkal 115.
 Bleitetraoxyd 115.
Blissus leucopterus, Stoppelabbrennen 256.
 Bloemer, Kupfervitriol || Getreidebrand 124.
 Bluthirse, Natriumarsenit 185.
 Karbolsäure 232.
 Blutlaugensalz, Prüfung der Aufabrühe 130.
 Blutlaus, Äthylchlorid 224.
 " Blausäure 82.
 " Kaliumalkal 102.
 " Quassiaabrühe 44.
 " Rübölbrühe 31.
 " Schwefeläther 224.
 " j. auch *Schizoneura lanigera*.
 β -Naphthol 240.
Boarmia plumogerania, Insektenpulverbrühe 38.
 Bodenerhitzung || Parasiten 259.
 Bodenerhitzung, Einfluß auf Bakterienflora 259.
 Bodeninjekten, Bekämpfung durch CS₂ 67.
 " Benzol 253.
 Bodenmüdigkeit 72.
 Bodenvergiftung durch Arsenalkal 178.
 " Kupferbrühen 140.
Bohne,
 Gloeosporium, Aufabrühe 152.
 " *Phytophthora*, Aufabrühe 147.
 " Schnecken, Naphthalinkalkpulver 240.
 Boiteau, Schwefelkohlenstoff 66.
 Bolle, Eisenvitriol || *Sphaceloma* 107.
 " Lysol 236.
 Bolley, Äthylchlorid || Kartoffelschorf 208. 210.
 Bolley, Formaldehyd || *Fusarium lini* 219.
 " Kalilauge || Kartoffelschorf 83.
 " Aufabrühe || Kartoffelschorf 156.
 " Salzsäure || Kartoffelschorf 51.
 " Schwefelleber || Kartoffelschorf 86.
 Bollwurm, siehe *Heliothis armiger* 182.
Bombus hortorum, Holzteebrühe 36.
 Bonnet, Kupfervitriol || Unkrauter 108.
 Bononi, leise Insektenpulverbrühe 39.
 Borax || *Plasmopara viticola* 91.
 Bordelaiserbrühe 127.
 Borghi, CS₂ || Feldmäuse 70.

Borkenkäfer, Speckseife 29.
 Borsäure 76.
 Bos, Benzin || Bodeninsekten 253.
 " Bodenerwärmung || Gastropacha,
 Lophyrus, Trachea 260.
 Bos, Petrolsandmischung || Erdflöhe, Raps-
 käfer 250.
 Bosworth, Schwefelsaltbrühe 96.
 Botrytis, Calciumbifulfat 101.
 Bouillie Schöpfung 164.
 bouillie unique usage 223.
 Brand, Bekämpfung im Altertum 1.
 " im Getreide, Beize mit Kufabrühe 144.
 " der Zwiebeln, Formaldehyd 222.
 Brassica nigra, gegen Raupen 49.
 Braunkäule, s. Monilia 100.
 Bremia lactucae, β -Naphthol 240.
 Bretschneider, Formaldehyd || Plasmo-
 para 223.
 brittle, der Zwiebeln, Formaldehyd 222.
 Britton, Acetylen || Aspidiotus 224.
 " Blausäureräucherung 81.
 " Bleiarjenat || Galerucella 196.
 " Bleiarjenit || Liparis, Alsophila
 pometaria 196.
 Britton, Chlor || Aspidiotus 51.
 " Papierschranke || Insekten 277.
 " Schwefelwasserstoff || Aspidiotus
 perniciosus 59.
 Britton, CS₂, Ersatz für Blausäure 69.
 " Galerucella, Schweinfurter Grün
 204.
Brombeere, Gloeosporium, Kufabrühe 152.
 " Septoria, Ammofufarbrühe 169.
 " Kufabrühe 150.
Brombeerstrauch, Arsenit, Verbrennungen
 181.
Brotmelone, Alternaria, Kufabrühe 155.
 Bruchus in Bohnen, SO₂ 60.
 " Schwefelkohlenstoff 68.
 " trockene Wärme 256.
 " pissi, Heißwasser 262.
 Brühen, gebrauchsfertige 10.
 " Menge für 1 ha 11.
 " Beschädigungen der Pflanzen 11.
 Brunchorst, CS₂ || Plasmodiophora 71.
 Brunet, Eisenvitriol || Rote der Reben
 106.
 Brunk, Petroleumbrühe mit insektizidem
 Zusatz 251.
 Bryobia, Schwefelpulver 55.
Buchweizen, Verhalten auf erhitztem Boden
 260.
 Buchach als Bekämpfungsmittel 37.
 Burmeister, Getreidesamen, Heißluftbeize
 257.
 Burmeister, Pikrinsäure 238.
 " Resorcin 239.

Burvenich, Natriumbicarbonat || Oidium
 90.
C, vergl. auch den Buchstaben K.
 Calandra, heiße Luft 258.
 Calciumarjenit, Schwebekraut der Teilschen
 177.
 Calciumbenzoat || Monilia 101.
 Calciumbifulfat || Botrytis, Oidium 101.
 Calciumcyanamid || Unkräuter 225.
 Calospermophilus lateralis, Strychninföder
 242.
 Caluwe, Stärke der Kufabrühe 134.
 Camponotus ligniperda, Holzteerbrühe 36.
 Capus, Chlorbarium || Hyponomeuta 93.
 " Nitotinbrühe 42.
 Carduus, Ammoniumsulfat 91.
 Carles, basisches Kupferacetat 173.
 " Kupfergehalt gekupfelter Tomaten 147.
 " Languedoc-Brühe 174.
 Carpocapsa pomonella,
 Arsenisulfid 183.
 Arsenisulfidbrühen, Versprühungsweise 180.
 Bleiarjenat 196.
 Falschit-Aussammlung 283.
 Kupferarjenit 198.
 Londoner Purpur 188.
 Schwefelarjen 183.
 Schweinfurter Grün 204.
 Schweinfurter Grün mit Harzseife 207.
 Wellpappgürtel 290.
 Carrol, Londoner Purpur || Carpocapsa
 188.
 Caruso, Kufabrühe || Cycloconium 153.
Carya, Balaninus 68.
 " heiße Luft || Balaninus in den
 Nüssen 258.
Castanea, Balaninus 68.
 " Heißluft || Balaninus in den Nüssen
 258.
 Castel-Deletrez, Ammoniumsulfat || Un-
 kräuter 91.
 Cathcart, Londoner Purpur, Analyse 187.
 Centaurea cyanus Eisenvitriol 109.
 Cephus pygmaeus, Tiefenpflügen der
 Stoppeln 292.
 Cerastium vulgatum, Eisenvitriol 109.
 Ceratit, Quasiabrühe 44.
 " capitata, Bleiarjenat 197.
 " " Gageschranke 279.
 " " Kaliumarjenitföder 184.
 " " Nießwurzelbrühe 48.
 Cercospora apii, Schwefelbehandlung 57.
 " circumsessa, Ammofufarbrühe
 170.
 Cercospora resedae, Kufabrühe 155.
 Ceroplastes floridensis, Zitronenbaum,
 Harzseifenbrühe 35.

- Ceuthorrhynchus*, Einsammlung 285.
Chaitophorus negundinis, Hartseifenbrühe 28.
Champignon, Molekrantheit, Kalkmilch 95. Thymol 235.
 Chappaz, Fanglempenwirkung 272.
Charaeas graminis, Antinonin 234.
 „ „ Petrolseifenbrühe 249.
Cheimantobia brumata, Leimring 278. Lysol 235.
Chenopodium album, Eisenvitriol 109. Natriumarzenit 185.
Chermes, Paraffinölbrühe 252.
 „ Schmierseifenbrühe 28.
 „ *abie is*, Zwischenwirtsvernichtung 293.
 Chester, Kufabrühe || Monilia 153.
 Chilesalpeter || Unkraut 91.
 Chinosol, zur Getreidebeize 254.
Chionaspis, Gewächshauspflanzen, Blausäure 81.
Chionaspis, Microsechium-Brühe 49.
 „ Petrolseifenbrühe 248.
 „ Teeremulsion 229.
 „ *eronymi*, Schmierseifenbrühe 28.
 „ *furfurus*, Rohpetroleum 244.
 „ Thymofesol 233.
 Chirurgie für Bäume 3.
 Chittenden, Fanglepflanzen || *Agromyza* 287.
 Chittenden, *Anthonomus signatus*, Schweinsfurter Grün 204.
 Chittenden, CS₂ || *Balaninus* 68. Sammelverfahren für *Manicasellus* 285.
 Chittenden, Staubschranke || *Pachyzancla* 278.
 Chittenden, Bleiarzenat || *Prodenia* 196.
 „ Heißluft || Sameninsekten 258.
 „ Insektenpulverbrühe 38.
 Chlor, gegen *Aspidiotus perniciosus* 51.
 Chlorbaryum 92.
 Chlorcalcium || Drahtwürmer 101.
 „ gegen Drahtwürmer, Unkräuter 83.
 Chlorkalk || Raupen 101.
 Chlormagnesium || *Raphanus*, *Sinapis* 101.
 Choroform || Schildläuse, *Tilletia* 211.
 Chlorchwefel 59.
 Chloroje, Eisenvitriol 105.
 „ Heilung durch Lichtentzug 270.
 Chlorzink || *Puccinia* 113.
 Chmielewski, Kupramlösung 165.
 Chromalaun 113.
Chrysanthemum, *Septoria*, Kufabrühe 150.
Chrysomphalus, Schwefelleber 84.
 „ *minor*, Lysol 236.
 Chuard, Acetylen || Bodeninsekten 224.
 „ basisches Kupferacetat 173.
 Chuard, Kupferoxychlorür 117.
 „ Phosphorwasserstoff 75.
Cicinobolus cesatii || *Sphaerotheca* 6.
Cintractia sorghi vulgaris, Formaldehyd 218.
Cirsium arvense, Eisenvitriol 109.
Citellus 13-lineatus, Strichninförder 242.
Citrullus vulgaris, *Alternaria*, Kufabrühe 155.
Citrus trifoliata, Verhalten || reines Petroleum 244.
Cladius pectinicornis, Wieswurzelbrühe 46.
Cladosporium, auf Zitronenbaum, Ammofarbrühe 169.
Cladosporium, Kufabrühe 153.
 „ Flüssig, Schwefelsäurebrühe 100.
 „ *herbarum*, Warmwasserbeize 267.
Claviceps, Eisenvitriol 107.
 „ Tiefenpflügen 292.
Claviceps purpurea, Sporen, Ähsublimat 209.
Claviceps purpurea, Kalisalpeter || Sporen 89.
Claviceps purpurea, Sporen in Kupfervitriollösung 126.
Claviceps purpurea, Soda 90.
 „ Sporen Verhalten || H₂SO₄ 63.
Claviceps purpurea, Zinkvitriol 114.
Cleonus, Freilegen 291.
 „ *punctiventris*, *sulcicollis*, Chlorbaryum 92.
Cleonus punctiventris, Elektrizität 274.
 Clinton, Ähsublimat || *Ustilago* 209.
 „ Bodenerhitzung || *Thielavia* 260.
 „ Formaldehyd || *Cintractia* 218.
 „ Formaldehyd || *Thielavia* 222.
 „ Wirkungsweise der Kufabrühe 137.
 „ CS₂ || *Ustilago* 71.
 Clippen, Schädigungen durch Kufabrühe 143.
Clisiocampa, Bleiarzenat 196.
 Close, Formaldehyd als Spritzmittel || *Sphaerotheca* 221.
Cnicus arvensis, Lichtentzug 270.
 Cobb, Kufabrühe || *Puccinia* 148.
 Coccozid 12.
 Colby, Absetzen der Arsenbrühen 177.
 „ weißes Arsenoid, Zusammensetzung 189.
 Colby, Bleiarzenit 191.
 „ Darstellung von Bleiarzenat 193.
 „ Kaljarzenit 186.
 „ Paragrin, Zusammensetzung 207.
 „ Schweinsfurter Grün, Untersuchung 200.
Coleophora, Bleiarzenit 191.
Coleus, *Orthezia*, Blausäure 81.

Colletotrichum lagenarium, *lindemuthianum*, Kufabrühe 185.

Commelina nudiflora, Natriumarsenit 185.

Comstock, Kalk || Drahtwürmer 94.

„ Chlorkalcium || Drahtwürmer 101.

„ Chlorkalium || Drahtwürmer 83.

„ Chlornatrium || Drahtwürmer 89.

„ Kainit || Drahtwürmer 88.

„ Petrolseifenbrühe || Drahtwürmer 250.

Comstock, Köder von Schweinfurter Grün 206.

Condeminat, Kupferkalkbrühe mit Leinölzusatz 133.

Conchylis, Aluminiumarsenat 189.

„ *ambigua*, *Valbiani*-Mischung 229.

Conchylis amb., Benzinbrühe seifige 254.

„ „ Bleiarzenat 196.

„ „ Chlorbarium 93.

„ „ Creolin 237.

„ „ Eisenarsenatbrühe 190.

„ „ Funglampen 272.

„ „ Formaldehyd 214.

„ „ Insektenpulverbrühe 39.

„ „ Heißwasser 262.

„ „ Holzteerbrühe 36.

„ „ Kohlen säure 76.

„ „ Kufabrühe 144.

„ „ Natriumarsenit 184.

„ „ Nieswurzbrühe 46.

„ „ Nikotinbrühe 42.

„ „ Nitrobenzol 238.

„ „ Petrolseifenbrühe 249.

„ „ Sabadillbrühe 48.

„ „ Schwefelammonium 75.

„ „ Schwefelkalkbrühe 98.

„ „ Schwefelkohlenstoff 72.

„ „ Schwefelleber 84.

„ „ Schweflige Säure 60.

„ „ Seifspulver 49.

„ „ Terpentinöl 35.

„ „ Zinkarsenat 191.

„ „ Verhalten von Raupen in Salzsäure 51.

Conchylis amb., Verhalten der Raupen || H_2SO_4 64.

Conchylis amb., Verhalten || trockene Wärme 257.

Conotrachelus nenuphar, Arsenbrühen, Verspritzungsweise 180.

Conotrachelus nenuphar, Schwefelkalk + Bleiarzenat 100.

Conotrachelus nenuphar, Schweinfurter Grün 204.

Coof, CS_2 || Melittia, Eudiotis 67.

Coof, verseiftes Petroleum 245.

Cooley, Leinöl || *Lepidosaphes* 32.

Cooley, Rohpetroleum || *Lepidosaphes* 244.

Coquillet, Tierlein || Schnabelferle 30.

Coquillet, Äthylsublimat || *Aspidiotus* 208.

„ Aloebrühe 46.

„ Ammoniakgas || Schildläuse 74.

„ Arsenitbrühe || Schildläuse 182.

„ Arsenwasserstoff 180.

„ Blausäureräucherung 82.

„ Chloroform || Schildläuse 211.

„ Insektenpulverbrühe 38.

„ Kohlenoxyd || Schildläuse 76.

„ CS_2 || Schildläuse 70.

„ Schwefelpulver || *Aspidiotus* 55.

„ Schwefelwasserstoff 59.

„ seifige Brühe von Schweinfurter Grün 207.

Coquillet, Thymokresol 233.

Corbett, Rohpetroleum || *Aspidiotus* 243.

cortex quillajae, als Hilfsstoff 48.

Corylus, *Balaninus* 68.

„ heiße Luft || *Balaninus* in den Nüssen 258.

Corymbites, Schwefelkohlenstoff 67.

Cossus, Eistechung 295.

Cotes, Petrolseifenbrühe || *Typhlodromus* 246.

Conanon, heißes Wasser || *Phylloxera* 261.

Coupin, Formaldehyd || *Rhizopus* 220.

„ Schwefeläther, Verhalten der Samen 224.

Courdures, Kupferpulver || *Plasmopara* 118.

Grandall, Schädigungen d. Kufabrühe 139.

Creolin 237.

Cridle, Köder von Schweinfurter Grün 206.

Crioceris asparagi, Schwefelpulver 55.

Großmann, verseiftes Rohpetroleum || *Aleyrodes* 244.

Großmann, Fischölseifen = Petroleumbrühe || *Aleyrodes* 247.

Großmann, Paraffinölbrühe || *Aleyrodes* 252.

Großmann, Petroleum = Seifen = Mischung 246.

crude oil 242.

Cryptorrhynchus lapathi, Einsammeln durch Fagbäume 287.

Gucafa 159.

Cucumis melo, *Alternaria*, Kufabrühe 155.

Caprosa française || *Plasmopara* 117.

Cuscuta, Schwefelcalcium 100.

Cyanatium || *Heliothis armiger*, *Puccinia* 87.

Cyanatrium, zur Herstellung von Blausäure 79.

Cycloconium oleaginum, Kufabrühe 153.

Cylindrosporium padi, Ammoniakbrühe 169.

Cylindrosporium padi, Kufabrühe 152.

Cyperus, Natriumarsenit 185.

Cyperus, rotundus, vernichtet durch Antoina 5.
 Cypervitriol 119.
 cyprischer Fängsaum 285.

Dachizid 12.

Dactylopius, Holzteerbrühe 36.
 „ *adonidum*, Blausäure 81.
 „ *citri*, Citronenbaum, Harzseifenbrühe 35

Dactylopius citri, Petrolseifenbrühe 248.

Dacus oleae, Gazelebrücke 279.

„ „ Kälte 269.

„ „ Natriumarsenitlöser 184.

„ „ Vernichtung durch Parasiten 4.

Dahl, Karbolineum in Schweden 229.

„ Schwefelsäurebrühe in Schweden 99.

Dandeno, Schädigungen der Kufabrühe 142.

Daneš, Pyridinbasen || Phylloxera 242.

Danton, Brühe von salpetersaurem Silber 207.

Danton, Benetzungskraft der Brühen 164.
 „ Eisenarsenatbrühe 189.

Darluca filum || Spargelrost 5.

Darmgiste, Allgemeines 17.

Darnell-Smith, Lichtentzug || *Opuntia* 270.

Datana ministra, Arsenit 181.

„ „ Baryumarzenat 189.

Daucus carota, wild, Eisenvitriol 109.

David, Formaldehyd || keimende Samen 213.

David, Formaldehyd in Gasform 220.

Dearborn, Strychninlöser || Nagetiere 242.

Degrull, Calciumbifusit || *Oidium* 101.

„ Eisenarsenatbrühe 190.

„ Erjasmittel für Arsenatz 40.

Delacroix, Formaldehyd zur Bodenentfeuchtung 222.

Delacroix, Formaldehyd || *Fusarium dianthi* 220.

Delacroix, CS₂ || *Fusarium* 71.

Del Guercio, Emulsion von CS₂ 72.

„ „ feilige Kupferammoniumlösung 167.

Delphinium grandiflorum, Brühe 46.

Demi-Lysol 236.

Dern, Stärke der Kufabrühe 134.

Derris elliptica, javanisches Bekämpfungsmittel 49.

Desinfektionskasten 68.

Dewig, Arsenit und Arsenat von Aluminium 189.

Dewig, Chlorbaryum, Pflanzenbeschädigungen 92.

Dewig, Funglampenwirkung 271.

„ Senipulver || *Conchylis*, *Eudemis* 49.

Dewig, trockene Wärme || Insekten 256.

„ Zintarsenat 191.

Diabrotica 12-punctata, Thymofresol 233.

„ *vittata*, Benzol 253.

„ „ Insektenpulver 37.

Diamondöl 252.

Dianthus, *Fusarium dianthi*, Formaldehyd 220.

Diaspis fallax, Bekämpfung durch inneres Heilverfahren 23.

Diaspis lanatus, Petrolseifenbrühe 248.

„ *pentagona*, Raupensackel 256.

„ „ Teeremulsion 229.

„ *piri*, Karbolineum 228.

Dicalciumarsenit 186.

Dickmaulrüßler, Ästalt 94.

Dippelsöl 29.

Disparin, Zusammensetzung 193.

Distel, Ammoniumsulfat 91.

„ Eisenvitriol 109.

„ Vertilgung durch Lichtentzug 270.

Dombrowsky, Entwässerung || *Ophiobolus* 291.

Drahtwürmer, Ästalt 94.

„ Arsenitlöser 182.

„ Chlorcalcium 101.

„ Chlorcalcium 83.

„ Kainit 88.

„ Fung durch Kartoffeln 286.

„ Kochsalz 89.

„ Petrolseifenbrühe 250.

„ Schwefelkohlenstoff 67.

Drahtwurm, Schweinsurter Grün 206.

Drasterius, Schwefelkohlenstoff 67.

„ *elegans*, Arsenitlöser 182.

Du Bois, Schwefelleber || *Conchylis* 84.

Dufour, Boräure || Molekrantheit 76.

„ Eisenvitriol || Gelbsucht 106.

„ Insektenpulverbrühe 38.

„ Kalkstaub || Molekrantheit 95.

„ Kohlenäure || *Conchylis* 76.

„ Sabadillbrühe || *Conchylis* 48.

„ Verhalten von *Conchylis*-Raupen in Salzsäure 51.

Dufour, Emulsion von CS₂ 72.

„ Verhalten von *Conchylis*-Raupen || H₂SO₄ 64.

Dufour, Sodanaphtholbrühe || *Plasmodium* 241.

Dufour, Thymol || Molekrantheit 235.

„ Wurmfarnbrühe 50.

early blight, der Kartoffeln, Kufabrühe 155.
 eau celeste 165.

Eberhardt, Formaldehyd || Bodkäferlarven 214.

Eckstein, Insektenfang, elektrischer Scheinwerfer 272.

Edelsäule der Trauben, beeinträchtigt durch
Kufabrühe 143.

Eiche, Verhalten || Teeröl 226.

„ Baryumarjenat, Verbrennungen 189.

„ Empfindlichkeit || Zinkarjenat 130.

Eisenarjenatbrühe 189.

Eisenchlorid || Getreiderost 103.

Eisenhydroxyd || *Sinapis arvensis* 104.

Eisenhydroxydul || *Entomospodium* 104.

Eisennaphtholat 241.

Eisenoxydulborat 112.

Eisensulfid || Getreiderost, *Entomospodium*
104.

Eisenvitriol 105.

„ || Kartoffelschorf 108.

„ || Mutterkorn 107.

„ || Plasmopara 107.

„ || *Phytophthora* 106.

„ || *Sphaceloma* 107.

„ || Sporen von *Puccinia grami-*
nis 107.

Eisenvitriol || *Tilletia levis* 107.

„ || Unkrauter 108.

„ || *Ustilago*-Sporen 107.

Eisenvitriol-Kalkbrühe 111.

Eleagnus, Verhalten || Teeröl 226.

Eleagnus longipes, Verhalten || reines
Petroleum 244.

Elektrizität || Insekten, || Hagelbildung 274.

Emphytus cinctus, Nießwurzbrühe 46.

Empoasca mali, Nischölseife 24.

„ Harzseife 27.

Emulsionierungsmittel, Quillaja 48.

„ Saponin 48.

Engerlinge, Benzin 253.

„ Microsechium-Brühe 49.

Engerlinge, Petrolerdemischung 251.

„ Petrolseifenbrühe 249.

„ Schwefelwasserstoff 59.

„ Waldbewässerung 296.

Entomoseelis adonidis, Petrolseifenbrühe
250.

Entomospodium maculatum, Ammokufar-
brühe 170.

Entomospodium mac., Berliner Blau 112.

„ „ auf Birne, Eisen-

hydroxydul 104.

Entomospodium mac., auf Birne, Eisen-
sulfid 104.

Entomospodium mac., Kupferchlorid 116.

„ „ Kufabrühe 151.

„ „ Kupfersulfatbrühe 172.

„ „ Zinkulfid 113.

Ephestia kümiella, heiße Luft 258.

Epitrix an Tabaksaatbeeten, Gazejshranke
279.

Equisetum arvense, Eisenvitriol 109.

Erbjen, Heißwasser || *Bruchus* 262.

Erbjen, Verhalten gegen Eisenvitriollösung
110.

Erdbeere, *Mycosphaerella*, Kufabrühe 150.

Erdbeerblattflecken, Schwefelsäure 63.

Erdstöhe, Äthylklimat 208.

„ Moëbrühe 46.

„ Bleiarjenat 195.

„ Weinstock, Chlorbaryum 92.

„ am Hopfen, Kupferkalkbrühe 144.

„ Nikotinbrühe 43.

„ Petroleumsandmischung 250.

„ Tabakspulver 41.

„ siehe auch *Haltica*.

Erdraupen, Arsenikföder 182.

„ Schutz durch Blechzylinderchen

277.

Eriocampa cerasi, Schweinfurter Grün
mit Harzseife 207.

Eriocampoides limacina, Ätzkalk 94.

„ „ Bleiarjenat 197.

„ „ Kufabrühe 144.

„ „ Nießwurzbrühe 46.

„ „ Schwefelleber 84.

„ „ Schwefelpulver 55.

Eriophyes piri, Schwefelkalkbrühe 98. 99.

„ *vitis*, Karbolineum 228.

Erstickungsmittel, Allgemeines 17.

„ im besonderen 295.

Erysiphaceae, Bekämpfung durch Schwefel
56.

Erysiphaceae, Schwefelleber 85.

Erysiphe, Tiefenpflügen der Stoppeln 292.

Eisigsäure || Gummilaß 223.

„ || Pilzsporen 223.

Exkastanie, Tintenkrankheit 294.

Eudamias quadrivittatus, Strychninföder
242.

Eudemis botrana,

Aluminiumarjenit 189.

Balbani-Mischung 229.

Benzinbrühe, seifige 254.

Bleiarjenat 196.

Chlorbaryumbrühe 93.

Eisenarjenatbrühe 190.

Fanglampen 273.

Heißwasser 262.

Nießwurzbrühe 46.

Nikotinbrühe 42.

Senfpulver 49.

SO₂ 60.

Verhalten || trockene Wärme 257.

Eudiotis hyalinata, Schwefelkohlenstoff 67.

Eumolpus, Einsammlung 285.

Euphorbia peplos, Natriumarjenit 185.

Euproctis chrysorrhoea, Arsenwasserstoff
180.

Euproctis chrysorrhoea, Auffammlung der
Raupenmeier 283.

- Euproctis chrysorrhoea*, Karbolineum 228.
 „ „ Leimring 278.
 „ „ Raupenfadel 256.
Eurycreon sticticalis, Fanglempen 273.
Euxoa scandens, Blechzylinder=Schrante 277.
 Everth, pflanzenfaures Nikotin 43.
Evonymus europaeus, Blattläuse, Lysol 235.
 Ewert, Wirkungsweise der Kufabrühe 136.
 „ Kufabrühe || Gloeosporium 152.
 „ SO₂ || Plasmopara 61.
Excuseus deformans, Kufabrühe 149.
 „ „ Schwefelsäurebrühe 98.
 99.
- Fabre**, Nikotin 40.
Fairchild, Ammoniakbrühe || Cyndrosporium, Entomosporium 169. 170.
Fairchild, Berliner Blau || Entomosporium 112.
Fairchild, Eisenorydulhydrat 104.
 „ Kufabrühe || Cercospora 155.
 „ „ || Cyndrosporium 152.
 „ „ || Phyllosticta 151.
 „ feilige Kupferammonlösung 166.
 „ Kupferchlorid || Entomosporium 116.
Fairchild, Kupferhyposulfit 118.
 „ kiesel-saures Kupferoxyd 172.
 „ phosphor-saures Kupferoxyd 172.
 „ Schwefelpulver 117.
 „ Zink-Blutaugenalkalibrühe 114.
 „ Zinkboratbrühe 115.
 „ Zinksilicat || Entomosporium 114.
Fairchild, Zinksulfit || Entomosporium, Phyllosticta 113.
Fairchild, Kupfergehalt getupfter Obstbäume 142.
 Fallen || höhere Tiere 290.
 Fanglempen || Cryptorrhynchus 287.
 Fanglempen (Abb.) 289.
 Fanglempen 286.
 Fanglempen 270.
 Fanglempen, nach Kühn || Heterodera 287.
 Fanglempen 284.
 Fanglempen 284.
 Fanglempen, chypriacher 285.
 Farrer, Weiden des brandigen Getreides 286.
 Faucon, Submersion || Phylloxera 296.
 Fawcett 5.
 „ Kufabrühe || Schülferinde 155.
 Feigendistel, Vertilgung durch Lichtentzug 270.
 Feiligen, Eisenvitriol || Unkräuter auf Moorboden 109.
- Feldkamille, Eisenvitriol 109.
 Feldmäuse, Abhaltung und Fang in Schugraben 276.
 Feldmäuse, Schwefelkohlenstoff 70.
 „ Vernichtung durch Bazillen 6.
 „ Strichnintöder 241.
Feltia lucens, Blechzylinder=Schrante 277.
 Fernald, Urten im Gewebe gesprühter Blätter 202.
 Fernald, Urtenwassersteif 180.
 „ Bleiarjenat 191.
 „ Bleiarjenatbrühe, Beschädigungen 194.
 Fernald, Bleiarjenat || Liparis 196.
 „ Creosot 237.
 „ Zinkarjenat 190.
Ferula scorodisma, F. narthex; Abschreckungsmittel 48.
 Fettseife 27.
 Fettseifenbrühen, verstärkte 28.
 Feuer, offenes || Insekten 255.
 Feytaud 40.
 „ Chlorbaryum || Hyponometa 93.
 „ Kufabrühe || Conchylis 144.
 „ Nikotinbrühe 42.
- Fichten**, Engertlinge, Petrolseifenbrühe 249.
 Fichtenpanzer, Freilegen der Puppen 291.
Fidia viticida, Bleiarjenat 195.
 „ „ Freilegen der Puppen 291.
 „ „ Petrolseifenbrühe 249.
 „ „ Schwefelkohlenstoff 67.
Fidonia pinaria, Freilegen d. Puppen 291.
 „ „ Überschwemmungsverfahen 296.
 Firor, Aftalt || Nematus 94.
 Fischer, Azurin || Plasmopara 166.
 „ „ neutrales Kupferacetat 174.
 Fischöl 24.
 Fischölseife, Analyse 26.
 „ „ Empoasca, Phorodon 24.
 Flechten, Kalkmilch 95.
 „ „ auf Birnbäumen, Asublimat 210.
 Fleischer, Creolin 237.
 „ „ verseifte Karbolsäure || Blattläuse 232.
 Fleischer, Lysol || Blattläuse 235.
 „ „ Petrolseifenbrühe || Blattläuse 247.
 „ „ Sapocharbol 232.
 Fletcher, Papierkrankheit || Garteninsekten 277.
 Fletcher, Warmwasser || Bruchus 262.
 „ „ Urtengehalt gesprühter Pflanzen 179.
 Flohreule, Kupferalkali 144.
 Flores chrysanthem 36.
 Floria-Raupenkeim 278.
 Floristellenschwefel 54.
 Flugbrand, Bekämpfung durch Heißluftbeize 258.

Flugbrand, Kupfervitriolbeize 124.
 Fondard, Kupferkalkbrühe, Erhöhung der
 Klebekraft 132.
 Fondard, Lysol || Schildläuse 236.
 „ Schwefelleber || Chrysomphalus 84.
 Forbes, Fischölseife 25.
 „ Formaldehyd || Aphis 214.
 „ Karbolsäure || Wurzelläuse 231.
 „ Raupenfackel 256.
 „ Zitronenöl || Aphis 33.
 Forbush, Creosot 237.
 „ Zinkfernat 190.
 Formaldehyd 211.
 „ || Cintractia 218.
 „ || Fusarium dianthi 220. 222.
 „ || Fusarium lini 219.
 „ || Helminthosporium 218.
 „ || Laestadia 221.
 „ || Rhizopus 220.
 „ || Sphaerotheca mors uvae 221.
 „ || Spongospora 217.
 „ || Tilletia 217.
 „ || Urocystis 218.
 „ || gegen Ustilago 217.
 „ in Gasform || Getreidebrand 220.
 „ || Kartoffelschorf 219. 220.
 „ || Kräuselfrankheit der Kartoffel
 219.
 Formaldehyd, als Beizflüssigkeit 214.
 „ zur Bodenentseuchung 221.
 „ als Spritzmittel 221.
 „ Verhalten || Pflanze 212.
 Formaldehydgas || Thielaviopsis 221.
 Fossit 102.
 Foyers Lestout 281.
 Franceschini, Teeremulsion 229.
 „ Uberschwemmung || Wiesen-
 insekten 296.
 Frank, Kufabrühe zur Samenbeize 144.
 „ Wirkungsweise der Kufabrühe 137.
 „ Kufabrühe || Cladosporium 153.
 „ „ zur Saatkartoffelbeize 147.
 „ Petrolmilchbrühe || Jassus 250.
 Frankl, Karbolsäure || Wurzelbrand 231.
 Freilegen, als Mittel zur Insektenvernichtung
 291.
 Fritstiege, Wahl der Bestellzeit 292.
 Froggatt, Blausäureräucherung 82.
 Frostabwehr, durch heißes Wasser 268.
 Frostschutzmittel 280.
 Frostspanner, Fang im Wellpappgürtel 290.
 Frühbefall der Kartoffeln, Kufabrühe 155.
 Fruchtfliegen, Bleiarfenat 197.
 „ Haplophytum 49.
 „ Natriumarfenit 184.
 „ Riesenwurzelbrühen 48.
 „ Quassiaabrühe 44.
 Fuhr, Schmierseife || Sauervurm 28.

Fuhr, Schwefelammon || Conchylis 75.
 Fuhrmannsche Mischung 29.
 Fulmet, Strichninhafer || Arvicola 242.
 Fulmer, Schwefelkalkbrühe 97.
 Fulton, Schweinfurter Grün, Untersuchung
 200.
 Jungizide 11.
 „ Anforderungen 14.
 „ mittelbar wirkende 15.
 Fusarium, auf Roggen, Asublimatbeize 210.
 „ dianthi, Schwefelkohlenstoff 71.
 „ lini, Formaldehyd 219.
 „ nivale, Chinosol 254.
 Fusicladium, Arbolineum 229.
 „ Kupfervitriol 127.
 „ Schwefelkalkbrühe 98. 100.
 „ dendriticum, Ammofufar-
 brühe 170.
 Fusicladium dendriticum, Schwefelleber 85.
 „ Schweinfurter
 Grün 206.
 Fusicladium limoni, Schwefelleber 86.
 „ pirinum, Kufabrühe 153.
 „ „ Schwefelbehandlung 58.
 Fußkrankheit, des Getreides, Aderentseuch-
 tung 292.
 Gänsefuß, Eisenvitriol 109.
 Gaillot, ergänzte Kupferarfenitbrühe 198.
 Galerucella luteola, Bleiarfenat 196.
 „ „ Vikin säure 239.
 „ „ Schweinfurter Grün
 204.
 Galium aparine, Eisenvitriol 110.
 Galloway, Ammoniak || Getreiderost 73.
 „ Berliner Blau || Getreiderost 112.
 „ Eisenchlorid || Getreiderost 103.
 „ Eisensulfid || Getreiderost 104.
 „ Eisenvitriol || Getreiderost 106.
 „ Heißwasser || Getreiderost 267.
 „ Kaliumbichromat || Getreiderost 112.
 „ Kalkmilch || Laestadia 95.
 „ getrocknete Kufabrühe 135.
 „ Kufabrühe mit Harzseife 158.
 „ Kufabrühe || Cylandrosporium 152.
 „ Kufabrühe || Entomosporium 151.
 „ Kufabrühe || Laestadia 149.
 „ Kufabrühe || Leptinotarsa 144.
 „ Kufabrühe || Macrosporium 155.
 „ Kufabrühe || Puccinia 148.
 „ Kupferchlorid || Laestadia 117.
 „ Kupferferrocyanür || Getreiderost
 172.
 Galloway, Kupfervitriol || Puccinia 126.
 „ leimige Kufabrühe 163.
 „ Kufabrühe || Laestadia 163.
 „ Natriumthiosulfat || Laestadia 90.
 „ Petrolalkohol || Blattläuse 250.

- Galloway, Schwefel || Getreiderost 58.
 " innerl. Verwendung v. Schwefel 54.
 " Schwefelleber || Laestadia 85.
 " Schwefelleber || Rost 85.
 " Schwefelsäure || *Sphaerella fragariae* 63.
 Galloway, Zinkborat || Getreiderost 114.
 Gammaraupen, Petrolseifenbrühe 249.
 " Tiefenpflügen 292.
 Garman, Bleiarjenat || *Carpocapsa* 197.
 " Formaldehyd || Kartoffelschorf 219.
 " Kufabrühe || *Gloeosporium* 152.
 " *Carpocapsa*, Schweinfurter Grün 204.
 Garrigou, Schwefelcalcium || *Cuscuta* 100.
 Gase, als Bekämpfungsmittel; Allgemeines 21.
 Gahner, elektrische Wechselströme || Bodensekten 274.
 Gastine, Fackellampenvirgung 272.
 " feisige Insektentpulverbriihe 39.
 " Saponin 48.
 " CS_2 + Waselinezusatz 72.
Gastropacha neustria, Eiring-Auffammung 283.
Gastropacha neustria, Leimring 278.
 " Raupenfackel 256.
 " *pini*, Hitze 260.
 " " Überschwemmungsverfahen 296.
 Gaswasser 73.
 Gautier, Kupfergehalt gekupfelter Neben 141.
 Gazelebrante 279.
 Geisenheimer Fackellampe 271.
 Gelbfucht, Eifenvitriol 105.
 " Heilung durch Lichtentzug 270.
Gelechia cerealella, Heißluft 258.
 Gemmrig, Stärke der Kufabrühe 133.
Gerste, Helminthosporium, Formaldehyd 218.
Gerste, Heißwasser || Helminthosporium 268.
Gerste, Helminthosporium, Kufabrühe 154.
 " Heißwasser || *Ustilago* 263.
 " *Ustilago hordei*, Formaldehyd 217.
 " *Ustilago hordei* (tectata), Kupfervitriolbeize 124.
Gerste, Heißwasserbeize 264.
 " Verhalten || Pikrinsäure 238.
 Gespinnstmotte, Chlorbarium 93.
Getreide, Frühlings, Wahl der Bestellzeit 292.
Getreide, *Fusarium nivale*, Chinisol 254.
 " Heißwasser || *Cladosporium* 267.
 " Heißwasser || Brandarten 263.
 " Heißwasser || Rost 267.
 " Verhalten der Samen zu trockener Hitze 257.
 Getreidehalbmweife, Tiefenpflügen der Stoppel 292.
 Getreiderost, Kalkstaub 95.
 " Schwefelbehandlung 58.
 " siehe auch *Puccinia* und Rost.
 Geuther, Formaldehyd || *Ustilago*, *Tilletia* 211.
 Ghirardi, Eifenvitriol || *Sphaceloma* 108.
 Gibson, Blechzylinderchen || Insekten 277.
 Giddings, Kufabrühe || *Alternaria* 155.
 " Schwefelsaltbrühe || *Phytophthora* 100.
 Gifford, Bodenerhitzung || Wurzelbrand 259.
 Gistumach, gegen Reblaus 49.
 Gillette 28.
 " Arsen im Gewebe gespritzter Blätter 202.
 Gillette, Arsenikmehl 181.
 " Nikotinbrühe 42.
 " Petrolseifenbrühe || *Aphiden* 247.
 " Schwefelarsen 183.
 Gistay, Eifenvitriolaltbrühe || Kartoffelkrankheit 112.
 Gistay, Heißwasserbeize || *Cladosporium* 267.
 Giard 5.
 Girard, Bodenvergiftung durch Kufabrühe 140.
 Girard, Kufabrühe präventiv und kurativ verwendet 143.
 Girard, gezuckerte Kufabrühe 159.
 " Kufabrühe || *Phytophthora* 145.
 " CS_2 || Bodenmüdigkeit 72.
Glechoma hederacea, Eifenvitriol 109.
Gleditsia triacanthos, Arsenik, Verbrennungen 181.
Gloeosporium fructigenum, Ammotufarbrühe 169.
Gloeosporium fructigenum ribis, Kufabrühe 152.
Gloeosporium fructigenum, Schwefelleber 85.
 Gößmann, Schweinfurter Grün, schwanzender Gehalt 200.
 Goethe, K., Eifenvitriol || Gelbfucht 105.
 " Kufabrühe || *Eriocampoides* 144.
 " || *Fusicladium* 154.
 Goff, Ammotufarbrühe || *Fusicladium* 170.
 " Kufabrühe || *Septoria* 150.
 " Kupfervitriol || *Fusicladium* 127.
 " Londoner Purpur 188.
 " Petroleum, Wasser-Gemisch 244.
 " Schwefelleber || *Fusicladium* 85.
 " || *Sphaerotheca* 85.
 " Schweinfurter Grün als Fungizid 206.
 Goldaster, Raupenfackel 256.
 Goldasterraupen, Kupferaltbrühe 144.

Gontier, hydraulischen Kalk für Kupfer-
kalkbrühe 132.
Gouirand, Eisenvitriol || Gelbsucht 105.
Gould, Kalkarsenit 186.
" Petroleum=Wasser=Gemisch || Pflanzen
244.
Gräser, Heuschrecken, Natriumarsenit 184.
Grese, Formaldehyd, Wirkungsweise 212.
Grassi, heißes Wasser || Phylloxera 261.
Graue Maden, Kainit 88.
" Raupe = *Agrotis segetum*.
Green, Karbolsäure innerlich 230.
" Naphtalin innerlich 239.
Groth, Schädigungen der Kufabrühe 139.
Grünspan, destillierter 174.
Grundstoffe aus dem Pflanzenreiche 31.
" tierischer Herkunft 24.
Gryllotalpa vulgaris, Elektrizität 274.
" " Phosphor 75.
" " Überschwemmungs-
verfahren 296.
Guerrini, Gijtsmach || Neblaus 49.
Del Guercio, Nitrobenzol 238.
" " Seifenlösung || Traubenwickler 28.
Güssow, Formaldehyd || Kartoffelschorf 219.
Guillon, Kufabrühe mit Schwefel 157.
Guittenneau, Funglampenwirkung 272.
Gummifluß, Essigsäure 223.
Gurke, Anthraknose, Kufabrühe 152.
" *Cladosporium*, Kufabrühe 153.
" *Plasmodium cubensis*, Formaldehyd
222.
Gurke, Verwelfung, Kufabrühe 156.
" Verhalten || Petrolseifenbrühe 246.
" Beschädigung durch Schwefelsalt-
brühe 99.
Gurkenkäfer, siehe *Diabrotica 12-punctata*.
Gvodzdenowitsch, Radmiumvitriol || Plas-
modium 115.
Gvodzdenowitsch, Kufabrühe mit Kalium-
permanganat 159.
Gvodzdenowitsch, Seewasser zur Kuf-
brühe 143.
Gvodzdenowitsch, Stärke zur Kufabrühe
134.
Gvodzdenowitsch, Nickelvitriol || Plasmo-
dium 113.
Gvodzdenowitsch, Zinksalze als Ersatz
für Kupfersalze 114.
Haas, heißes Wasser || Sanninoidea 261.
Hafer, Ustilago, Formaldehyd 217.
124. " *avenae*, Kupfervitriolbeize
Hafer, Ustilago, Schwefelkohlenstoff 71.
" Schwefelleber 86.
" Heißwasser || Ustilago 263.
Haferbrand, Wahl der Bestellzeit 293.

Haferbrand, siehe auch *Ustilago avenae*.
Haferrost, Natriumarsenit 185.
Hagelabwehr 282.
Haglund, Eisenvitriol || Unkräuter auf
Moorboden 109.
Halsted, Ammoniakbrühe || *Gloeosporium*,
Septoria 169.
Halsted, Creolin 237.
" Formaldehyd zur Bodenentseuchung
222.
Halsted, Kufabrühe || Septoria 150.
" Kupferkalkbrühe || *Synechium* 145.
" Londoner Purpur 188.
" Petroleumbrühe als Fungizid 251.
Haltica, Naphtalin-Kalkpulver 240.
" Nikotinbrühe 43.
" auf Neben, Schwefelmischung 55.
" Terpentinöl 35.
" *chalybea*, Bleiarfenat 195.
" Chlorbaryum 92.
Hamster, Chlorischwefel 59.
" Abhaltung und Fang in Schutz-
gräben 276.
Hamster, Styrchninköder 241.
Handschwefeler (Abb.) 305.
Haplophyton cimicidum, gegen Frucht-
fliegen 49.
Hartbrand, siehe *Ustilago hordei*.
Hartseife 27.
Hartzell, Bleiarfenatbrühe 195.
" Chlorbaryum || *Haltica* 92.
" Schwefelsaltbrühe, Verbrenn-
ungen 98.
Harz 33.
Harzseifenbrühe 34.
" gegen Aphiden 28.
" Verhalten gegen Laub 34.
" zur Mischung mit Kupfer-
kalkbrühe 34.
Harzseifenbrühe und Fischöl 35.
Haselhoff, Kupfervitriol, innere Verwen-
dung 121.
Haselstrauch, Empfindlichkeit || Londoner
Purpur 188.
Hautgiste, Allgemeines 17.
Haywood, Bleiarfenatbrühe, Beschädi-
gungen 194.
Haywood, Londoner Purpur, Analyse 187.
" Schweinfurter Grün, Pflanzen-
beschädigungen 202.
Headden, Bodenvergiftung durch Arsen-
salze 178.
Headlee, Abbrennen || *Blissus* 256.
" Heißluft || Insekten 258.
Head, Formaldehyd || Ustilago 217.
Hecke, Asublimat || Ustilago 209.
" Formaldehyd || Ustilago *crameri* 218.
Hecker, Chilekalipeterlösung 91.

Hederich, Chlormagnesium 101.
 " Chlorkalium 83.
 " Eisenvitriol 108.
 " Vertilgung durch H_2SO_4 63.
 Hederichpulver 110.
 Hedges, Schwefelsäurebrühe 96.
 Heide, Asfengehalt gesprühter Trauben 194.
 Heilverfahren, inneres 22.
 Heinrich, Ammoniumsulfat || Unkräuter 91.
 " Chlorkalium || Unkraut 83.
 " Chlormagnesium || Raphanus, Sinapis 101.
 Heinrich, Natriumsalpeter || Unkräuter 91.
 Heinrichsen, Kalstidstoff zur Hederichvertilgung 225.
 Heißwasserbeize 263.
 " abgeänderte 266.
 " abgekürzte 267.
 Heißwasser || Bruchus, Conchylis, Eudemis 262.
 Heißwasser || Getreidebrand 263.
Heliothis armiger, Ägsublimat 208.
 " " Arsenik 181.
 " " Insektenpulverbrühe 38.
 " " Petrolseifenbrühe 249.
 " " Schwefelleber 87.
 " " Schweinfurter Grün in Pulverform 205.
 Helleborus niger, Brühe 45.
 Hellriegel, Karbolsäure || Wurzelbrand 231.
Helminthosporium gramineum, Formaldehyd 218.
Helminthosporium gramineum, Kufabrühe 154.
Helminthosporium gramineum, Warmwasserbeize 268.
 Hendrick, Schädigungen d. Kufabrühe 138.
 herba rhois toxicodendri, gegen Reblaus 49.
 Herbizide 11.
 Herouel, Nüßölbrühe 31.
 Herrick, Ätzalkmasse || Sonnenbrand 96.
 Hertziſche Wellen || Hagelbildung 274.
 Hertzog, Äthyl || Schildläuse 236.
 Herzberg, Ägsublimat || Ustilago 209.
 " Heißwasser || Flugbrand 263.
 " Kupfervitriol || Getreidebrand 124.
 " Verhalten von Flugbrandsporen || H_2SO_4 62.
Hesperocnide sandwichensis, Natriumarjenit 185.
Heterodera schachtii, Ätzalk 94.
 " " Blausäure 82.
 " " Chlorkalium 83.
 " " Tangpflanzenvorverfahren 287.
Heterodera schachtii, Gaswasser 73.
 " " Kainit 88.

Heterodera schachtii, Kalkmilch 94.
 " " Karbolineum 228.
 " " Karbolsäure 231.
 " " Naphthalin 239.
 " " Behandlung mit Schwefelkohlenstoff 64.
Heterodera schachtii, Schwefelpulver 55.
Heterosporium echinulatum, β -Naphthol 240.
 Heuschrecken, Bekämpfung im Altertum 1.
 " " Arsenikföder 182.
 " " Creolin 237.
 " " Erdblenzföder 206.
 " " Vernichtung durch offenes Feuer 255.
 Heuschrecken, Freilegen der Eipakete 291.
 " " Natriumarjenit 184.
 Heu- und Sauerwurm, Insektenpulverbrühe 39.
 Heu- und Sauerwurm, siehe auch Conchylis, Eudemis.
 Hiltner, Ägsublimat || Fusarium am Roggen 210.
 Hiltner, Baryumkarbonat || Feldmäuse 93.
 " " Hederichpulver || Hederichbrühen 110.
 " " Kalstidstoff zur Hederichvertilgung 225.
 Hiltner, Kupfersäurebrühe mit Humuszusatz 133.
 Hiltner, Schwefelsäure || Samenpilze 63.
Himbeerstrauch, Arsenik, Verbrennungen 181.
Himbeere, Septoria, Ammokufabrühe 169.
 " " Kufabrühe 150.
 Hirschhornöl 29.
Hirse, Schutz der Felder im Altertum 2.
 Ustilago, Kupfervitriolbeize 124.
 Hitchcock, Ägsublimat || Puccinia 209.
 " " Ammoniumkarbonat || Puccinia 91.
 " " Chlorzink || Puccinia coronata 113.
 " " Cyanalkalium || Puccinia 87.
 " " Natriumthiosulfat || Puccinia 90.
 " " Salpetersäure || Puccinia 75.
 " " Schwefel || Getreiderost 58.
 " " Schwefelleber || Puccinia 84.
 " " Verhalten von Puccinia-Uredo in H_2O_2 52.
 Hitze, trockene || Phytophthora 257.
 Hofer, Petrolseifenbrühe || Blattläuse 247.
 Hohenheimer Falle 290.
 Holmes, Eisenvitriol || Kartoffelschorf 108.
 " " Formaldehyd || Kartoffelschorf 219.
 Hollrung 27. 28.
 " " Acetylen || Bodeninsekten 224.
 " " Ätzalkmilch || Heterodera 94.
 " " Ammokufabrühe mit Seifenzusätzen 171.
 Hollrung, Chlorkalium || Nematoden 83.

Hollrung, Harzseifenbrühe 34.
 " Kainit || Heterodera 88.
 " Kalisalz || Rübenmüdigkeit 88.
 " Kartoffeln zum Fang von
 Drahtwürmern 286.
 Hollrung, Kufabrühe mit Seifenzusätzen
 158.
 Hollrung, Kupferammonlösung mit Seifen-
 zusätzen 166.
 Hollrung, Kupfervitriol || Getreidebrand
 124.
 Hollrung, Kufabrühe mit Seifenzusätzen
 163.
 Hollrung, Lichtenzug || Chlorose 270.
 " Petrolseifenbrühe mit Zusatz
 von Kupferbrühen 252.
 Hollrung, Warmwasserbeize 264.
 Holzaschenlauge gegen Aspidiotus 84.
 Holzteer 36.
 Hooper, Raucherzeugungsmaße, Frost-
 schutzmittel 281.
Hopfen, Aphis bakeri 293.
 " Phorodon 24.
 " " Nikotinbrühe 43.
 " " Petrolseifenbrühe 247.
 " Phragmidium humuli, Kufabrühe 149.
 " Blattlaus, Chlorbaryum 92.
 " Mehltau || Schwefelsäurebrühe 100.
 Hopfenblattlaus, Fanglampen 273.
 " Fangpflanzen 287.
 " Petrolseifenbrühe 247.
 Hopkins 32.
 hopper dozer 286.
 Hötter, Baryumkarbonat || Feldmäuse 93.
 Insektenpulver || Blattläuse, Blatt-
 flöhe 38.
 Howard, Gasteer || Krähen 226.
 " Petrolseifenbrühe || Aspidiotus
 247.
 Howard, Anthonomus grandis, Schwein-
 jurter Grün 204.
 Howard, L., Parasiten von Insekten 5.
 Howe, Kupfersulfatbrühe mit Eisenvitriol-
 zusatz 133.
 Howell, Kufabrühe || Phytophthora 147.
 Huet, Kufabrühe mit Schwefel 157.
 Humuslösung, Zusatz zur Kufabrühe 133.
 Hydrojoure 58.
 Hylesinus spp., Überschwemmungsverfahren
 296.
 Hylobius abietis, Überschwemmungsver-
 fahren 296.
 Hylozoma rosarum, Holzteerbrühe 36.
 Hyphantria cunea, Baryumarsenat 189.
 " " Insektenpulver 37.
 Hyponomeuta, Kufabrühe 144.
 " Raupenfadel 256.
 " malinella, Chlorbaryum 93.

Hyponomeuta malinella, Petrolseifenbrühe
 249.
 Hyponomeuta malinella, Schwefelkohlen-
 stoff 72.
 Icerya purchasi, Harzseifenbrühe 35.
 Icerya purchasi, Petrolseifenbrühe 248.
 Illingworth, Kälte || Rhagoletis 269.
 " Quasibrühe || Fruchtfliegen
 44.
 Injektionspfahl (Abb.) 306.
 Innere Behandlung 3.
 Insekten, nützliche 5.
 Insektenbürste 295.
 Insektenpulver 36.
 Insektenpulverbrühe, Ersatz für Urseifenbrühen
 39.
 Insektizide 11.
 Ipomaea batatas, Haltica, Veleiarjenat 195.
 Istvanffy, Kufabrühe || Plasmodia 148.
 Jablanzy, Kufabrühe || Exoascus 149.
 Jachy, Bienen, Verhalten gegen Kufabrühe 142.
 Jäncke, Eisen || Chlorose 103.
 Jandke, Kohlensäure || Sciara 76.
 Janjon, Elektrizität || Nebelbrühe 274.
 Jassus sexnotatus, Gaswasser 74.
 " " Petrolmilchbrühe 250.
 " " Leertuchfarre 286.
 Jatschewski, Formaldehyd || Ustilago p-
 nici miliacei 218.
 Jensen, Cereaspulver 86.
 " Heißwasserbeize || Wurzelbrand 268.
 " Kaliumpermanganat || Boden-
 desinfektion 103.
 Jensen, CS₂ || Phytophthora 71.
 " Warmwasserbeize 263.
 Jodoform 211.
Johannisbeerstrauch,
 Nematus, Antinonin 234.
 Phytoptus, verseifte Karbolsäure 232.
 Phytoptus; Quasibrühe 45.
 Verhalten || Karbolneum 228.
 Empfindlichkeit || Londoner Purpur 188.
 Verhalten || reines Petroleum 244.
 Johnson, Kufabrühe || Colletotrichum 152.
 " Schwefelsäurebrühe, Beschädigungen
 99.
 Jones, Formaldehyd || Kartoffelschorf 219.
 " Formaldehyd in Gasform || Kar-
 toffelschorf 220.
 Jones, Formaldehyd || Wurzelbrand 222.
 " Kaliumarsenat || Unkräuter 185.
 " Karbolsäure || Unkräuter 231.
 " Kufabrühe || Alternaria 155.
 " Schwefelsäurebrühe || Phytophthora
 100.

Jordi, Formaldehydbeize, Mängel 216.
 Jossinet, CS₂ + Vaselinezusatz 71.
 Joubé, gerbsaures Kupfer 175.
 junior red engine oil 252.
 jus ordinaire 41.

Kadmiumvitriol || Plasmopara 115.
 Kälten der Getreidesaat 95.
 Kalkung, der Obstbäume 292.
 Kälte || Insekten 269.

Kaffeebaum, Lecanium, Petrolseifenbrühe 248.

Kaffeebaum, Nematoden 294.
 " Tylenchus, Pangiumbrei 49.
 " Karbolsäure innerlich 230.
 Kainit, gegen Drahtwürmer, Erdraupen 88.
 Kainwurm, siehe Anthonomus pomorum.
 Kalifornische Brühe 100.
 Kalilauge, gegen Schorf, Psylla 83.
 Kalisalpeter || Phytophthora, Puccinia, Ustilago, Claviceps 89.
 Kalisalpeter || Thrips 88.
 Kaliseife 27.
 Kaliumalun 102.
 Kaliumarsenat 183. 185.
 Kaliumarsenit 183.
 Kaliumbichromat || Getreiderost 112.
 Kaliumpermanganat || Oidium 103.
 Kaliumsulfat 87.
 Kalvarienit 186.
 " Schwefkraft der Teichen 177.
 Kalkmilch || Getreidebrand 95.
 Kalknaphtolat 241.
 Kalkstickstoff || Unkräuter 225.
 Kamille, Eisenvitriol 109.
 Kaninchen, Chlorischweil 59.
 Karbolneum 226.
 " || Bodeninsekten 228.
 " Einwirkung auf die Pflanze 227.
 Karbolsäure 230.
 " zur Unkrautvertilgung 231.
 " verjeigte 232.

Karlson, Karbolsäure || Wurzelbrand 231.
 " Kupfervitriol || Wurzelbrand 127.

Kartoffel.
 Agrotis, Arsenikföber 182.
 Alternaria, Aukabrühe 155.
 Leptinotarsa, Bleiarjenat 195.
 Leptinotarsa, Aukabrühe 144.
 Leptinotarsa, Schweinf, Grün 204.
 Macrosporium, Aukabrühe 154.
 Phytophthora, Eisenvitriol 107.
 Phytophthora, Eisenvitriolkalkbrühe 112.
 Phytophthora, rothene Hitze 257.
 Phytophthora, Kalkmilch 95.
 Phytophthora, Kupferacetat 174.
 Phytophthora, Aukabrühe 143. 145.
 Spongopora, Formaldehyd 217.

Kartoffel.

Spongopora, Aukabrühe 163.
 Schorf, Aukablimat 210.
 Blattrollkrankheit, Aukabrühe 156.
 Kräuselkrankheit, Formaldehyd 219.
 Schorf, Formaldehydbeize 219.
 " Formaldehydgas 220.
 " Kalilauge 83.
 " Aukabrühe 156.
 " Salzsäurebeize 51.
 " Verhütung durch Schwefel-
 düngung 56.
 Schorf, Schwefelleber 86.
 Schwarzbeinigkeit, Aukablimat 210.
 Arsengehalt beprüfter Stauden 202.

Kartoffel, süße, Haltica, Bleiarjenat 195.
 Kartoffelfäule, Insektenpulver 37.
 " siehe auch Leptinotarsa 10-lineata.
 Kartoffelkrankheit, Aukabrühe 145.

Kastanie, japanische, Verhalten || reines
 Petroleum 244.

Kastoröl 33.
 Kedzie, Kalkarsenit 186.
 Kethofer, Halbarmachung der Aukabrühe
 135.

Kellermann, Aukabrühe || Getreiderost 148.
 " Aukabrühe || Tilletia 149.
 " Schwefelleber || Getreidebrand 86.
 " Warmwasserbeize || Flugbrand 264.

Kelsey, Petroleumbrühe als Jungizid 251.
 Kernseife, Drantenburger 27.

Kerosin siehe Petroleum.

Kiefer, Engerlinge, Petrolseifenbrühe 249.
 " Polyporus, Trametes, Antinonin
 234.

Kiefer, Schüttelkrankheit, Aukabrühe 156.
 " Überschwemmung || Bodeninsekten 295.

Kiefernneule, Erstickungsmittel 296.

Kiefernfrämlinge, Wurzelbrand, Formal-
 dehyd 222.

Kiefernspanner, Erstickungsmittel 296.
 Kiefernweisse, Waldbewässerung 296.

kilm drying, Mittel zur Brandverhütung
 257.

Kinney, Aukabrühe || Kartoffelschorf 156.
 Kirchner, Heißwasser || Flugbrand 263.
 " Stärke der Aukabrühe 134.
 " Schädigungen der Aukabrühe 138.

Kirkland, Baryumarjenat 188.
 " Darstellung von Bleiarjenat 193.
 " Bleiarjenat || Clisiocampa, Orgyia
 196.

Kirkland, schädliche Wirkung der Arsen-
 brühen 177.

Kirschbaum
 Cylindrosporium, Ammoniakar 169.
 Aukabrühe || Eriocampoides 144.
 Spilographa, Knochenölseifen-brühe 30.

Kirschbaum.

- Empfindlichkeit || Arsenbrühen 178.
 Empfindlichkeit || Londoner Purpur 188.
 Verhalten || Karbolineum 237.
 Verhalten || reines Petroleum 244.
 Blattflecken, Schwefelsaltbrühe 98.
 Kirschblattwespe, Kupfersaltbrühe 144.
 " Rieswurzbrühe 46.
 Kirschenfliege, siehe Spilographa.
 Kifling, Nikotinbestimmung 41.
 Klebefächer 284.
Klee, Cuscuta, Schwefelcalcium 100.
 " Verhalten gegen Eisenvitriollösung 110.
 Kleeblende, Schwefelcalcium 100.
 Knochenöl 29.
 Knöterich, Karbolsäure 232.
 " Natriumarsenit 185.
 Knospengallmilbe, Quassia-brühe 45.
 " am Johannisbeerstrauch, Karbolsäure 232.
 Kochsalz || Drahtwürmer, Plasmopara 89.
 Koebele, Harzbrühe 33.
 " Einführung parasitischer Insekten 5.
 " Petrolseifenbrühe || Phorodon 247.
 " Sapotarbol || Blattläuse 232.
 Köder, Allgemeines 19.
 " von Arienit 182.
 " von Strchnin 241.
 Kohlblattläuse, Benzin 253.
 " Insektenspulver 37.
 " Kalumalaun 102.
 " Petrolseifenbrühe 246.
 Kohlenoxyd 76.
 Kohlenensäure 76.
 Kohlfiegenmade, Petrolseifenbrühe 248.
 Kohlhernie, Schwefelkohlenstoff 71.
Kohlpflanzen, Kälte || Pieris, Mamestra 269.
 " Plusia, Karbolsäure 231.
 " Plasmodiophora 71.
 " Schnecken, Naphthalinkalkpulver 240
Kohlpflanzen, Verhalten || Heißwasser 261.
 Kohlraupen, Insektenspulverbrühe 38.
 " Einwirkung von Kälte 269.
 " Kalumalaun 102.
 " Quassia-brühe 44.
 " Nainjarnbrühe 47.
 " Tomatenbrühe 47.
 Kohlschnake, Chilesalpeter 91.
 Kohlwanze, Insektenspulver 38.
Kotospalme, Rhynehophorus, Oryctes, Fang in Mistfächern 288.
Kolbenhirse, siehe Setaria germanica.
 Kolophonium 33.
 Koloradofäse, Bleiarfenat 195.
 " Kupfersaltbrühe 144.
 Komma-Schildlaus, siehe Lepidosaphes ulmi.

- Koniferen**, Bodenerhitzung || Wurzelbrand der Sämlinge 259.
Koniferen, Erhitzung der Waldstreu || Gastropacha, Lophyrus, Trachea 260.
 Kontaktsigie, Allgemeines 17.
 Kornauth, Formaldehyd || Plasmopara 222.
 " heisse Insektenspulverbrühe 39.
 " Kaliumarsenit || Fruchtfliegen 184.
 Korjakoff, Bestimmung des Saponins 48.
 Krähe, Teer als Abschreckungsmittel 226.
 Krämer, SO₂ als Spritzmittel 61.
 Kränzelkrankheit, der Pflirsche, Kufabrühe 149.
 " " Schwefelsaltbrühe 99.
 Kränzelkrankheit der Pflirsche, siehe auch Exoascus deformans.
 Krasziltschik, natürliche Bekämpfungsmittel 5.
 Krebs, der Obstbäume, Lysol 236.
 Kreojot 237.
 Krejot 232.
 Krejolsäure, Gehaltsbestimmung 233.
 Krejolswasser nach Moriz 233.
 Krejolsäure 232.
 Krüger, schädliche Wirkung der Arsenbrühen 178.
 Kühn, J., Ätzalk || Heterodera 94.
 " Eisenvitriol || Tilletia 107.
 " Fungpflanzenverfahren 287.
 " Kalumalaun || Ustilago, Tilletia 102.
 Kühn, J., Kaltwasser || Tilletia 95.
 " Karbolsäure || Heterodera 231.
 " Kupfervitriol || Tilletia 123.
 " Schwefelsäure Magnesia || Atomaria 102.
 Kühn, Naphthalin || Heterodera 239.
 " Schwefel || Heterodera 55.
 " Schwefelkohlenstoff || Heterodera schachtii 64.
 Kühn, Schwefelsäurebeize || Getreidebrand 62.
 Kühn, Warmwasserbeize || Flugbrand 264.
Kürbis, Melittia ceto 67.
 " Verhalten || Petrolseifenbrühe 246.
 Kürbistäfer, Insektenspulver 37.
 Kürbismwanze, siehe Anasa tristis.
 Kulisch 28.
 " Chlorbaryum || Phorodon 92.
 " Cucafa 159.
 " Kalstichstoff zur Hederichvertilgung 225.
 Kulisch, Haltbarmachung der Kufabrühe durch Zucker 135.
 Kulisch, neutrales Kupferacetat 174.
 " Kupferoxydchlorür 117.
 " Kufabrühe || Plasmopara 163.
 " " Haltbarmachung 165.

Kulisch, Nikotinbrühe 42.
 " Petrolseifenbrühe || Hopfenblattläuse 247.
 Kulisch, Resorin 239.
 " Brühe von Silbernitrat 207.
 " Tenax 164.
 Kulturalverfahren || Phyloxera 66.
 Kufabrühe || Conchylis 160.
 Kufa, notwendige Eigenschaften 128.
 " Reaktionsprüfung 128.
 " übliche Zusammensetzung 128.
 " Zusammensetzung nach Willardet 127.
 " Haltbarmachung durch Zucker 159.
 " mit Harzseife 158.
 " " Terpentin 158.
 Kufasa 159.
 Kupfer, gerbsaures 175.
 Kupferacetat, basisches 173.
 " " neutrales 174.
 Kupferacetatarfenit 199.
 Kupferammoniaklösung 165.
 Kupferarfenitbrühe, Ergänzung durch Zinkseitzid 198.
 Kupferboratbrühe 171.
 Kupferchlorid || Puccinia, Laestadia, Entomopodium 116.
 Kupferdimethanal = Disulfid || Oidium, Plasmopara 118.
 Kupferferrocyanür 172.
 Kupferfalkbrühe 127.
 " " mit Harzseifenbrühe 34.
 " " siehe auch Kufa.
 Kupferfalklösung 131.
 Kupferkarbonat, ammoniakalisches 167.
 Kupferkohlzinkbrühe 171.
 Kupfernaphtholat, Herstellung 241.
 Kupfernitrat 171.
 Kupferoxydchlorür || Plasmopara 117.
 Kupferoxydul, unteroxydligsaures || Entomopodium 118.
 Kupferphosphatbrühe 172.
 Kupferphosphatbrühe 172.
 Kupferjodabrühe 160.
 " " Wirkungsweise 162.
 " " als Weizmittel 163.
 " " leimige 163.
 Kupferpulver || Oidium, Plasmopara 118.
 Kupfervitriol 119.
 " " || Claviceps, Laestadia, Puccinia 126.
 Kupfervitriol || Fusieladium 127.
 " " || Phytophthora 126.
 " " || Plasmopara 126.
 " " || Wurzelbrand 127.
 " " äußere Verwendung 122.
 " " innere Verwendung 120.
 " " Absorption durch den Boden 121.

Kupfervitriol zweckmäßigste Form der Auflösung 128.
 Kupfervitriol, Ermittlung d. Kupfergehaltes 119.
 Kupfervitriolalkalibrühe 167.
 Kufobrühe 160.
 Kyrol 236.
 Laborde, Heißwasser || Conchylis, Eudemis 262.
 Laboulbène, Ritterspornbrühe 47.
 Lachnosterna, Engerlinge, Petrolseifenbrühe 249.
 Lachnus salicicola, Fischölseifen 27.
 Lactuca, Botrytis, Rhizoctonia usw. Formaldehyd 222.
 Lärche, Chermes abietis 293.
 " " Nematus, Kupferarfenit 198.
 Laestadia bidwellii, Ammotufarbrühe 168.
 " " Formaldehyd 221.
 " " Kalkmilch 95.
 " " Kufabrühe 149.
 " " neutrales Kupferacetat 175.
 Laestadia bidwellii, Kupfervitriol 126.
 " " Kufobrühe 163.
 " " Schwefelleber 85.
 Läuse, Petrolseifenbrühe 246.
 Lagerung, des Getreides, Stützgerüst zur Abwehr 282.
 Laidlaw, Bodenerhitzung || Zwiebeläcken 260.
 Lang, Kalkstickstoff zur Hederichverteilung 225.
 Languedoc-Brühe 174.
 Larix sp., Nematus, Kupferarfenit 198.
 Larjen, Kufabrühe || Thielaviopsis 153.
 Lasiocampa pini, Leimring 278.
 Lecanium, Paraffinölbrühe 252.
 " hesperidum, Blausäure 81.
 " " Thymokresol 233.
 " oleae, Zitronenbaum, Harzseifenbrühe 35.
 Lecanium viride, Karbolsäure 230.
 " " Naphthalin 239.
 Lefroy 26.
 " " Bleichromat, Ersatz für Arsenpulver 115.
 Lefroy, Fodoform || Insekten 211.
 Leichtöl, Bestandteil des Karbolins 226.
 Leimring 277.
 Lein, Fusarium lini, Formaldehyd 219.
 " " Verhalten gegen Eisenvitriollösung 110.
 Leinöl 32.
 Lema asparagi, merdigera, Älkalk 94.
 " " Amylosarbol 231.
 " " Naphthalinkalkpulver 240.
 Lemströmische Fackeln 281.

- Leontodon autumnale*, Eisenvitriol 109.
Lespidosaphes ulmi, Obstbäume, Weinölbrühe 32.
Lespidosaphes ulmi, Rohpetroleum 244.
 98. 99. „ Schwefelsäurebrühe
Lespidosaphes ulmi, Steinkohlenteeröl 226.
 „ „ Bekämpfung durch inneres Heilverfahren 23.
 Lepae, gezuckerte Kufabrühe 159.
Leptinotarsa 10-lineata, Bleiarjenat 195.
 „ „ Insektenpulver 37.
 „ „ Thymofrejol 233.
 „ „ *decemlineata*, Kufabrühe 144.
 „ „ Schweinsurter Grün 204.
 Le Roy, Schwefelwasserstoff || Engerlinge 59.
 Licht, Fangmittel für Insekten 270.
 Lichtzug, zur Unkrautvernichtung 269.
 Liguster-Lappenrüssler, siehe Otiorrhynchus ligustici.
 Lilienhähnchen, Ästfalk 94.
 Limoid 250.
Limothrips tritici, Karbolsäure 231.
 Lind, Schwefelleber || Sphaerotheca 85.
 Lintner, innere Wirkung von Arsen auf die Pflanze 203.
Linum, Verhalten gegen Eisenvitriol-lösung 110.
Liparis dispar, Arsenwasserstoff 180.
 „ „ Auffammlung der Eischwämme 283.
 „ „ Baryumarjenat 188.
 „ „ Bleiarjenat 196.
 „ „ Kreosot 237.
 „ „ Petrolseifenbrühe 249.
 „ „ Terpentinöl 36.
 „ „ Zinkarjenatbrühe 190.
 „ „ *monacha*, Leimring 278.
 „ „ *monacha*, Antinonin 234.
 „ „ Fanglampen 272.
 liquor ammonii caustici 73.
Lithosia quadra, Fanglampen 272.
 Loderman, metaborisches Kupferoxyd 171.
 Löffler Mäusenpflugsbazillus 6.
 Löwenzahn, Eisenvitriol 109.
 „ „ Karbolsäure 232.
 „ „ Natriumarjenat 185.
 Lotzjewsky, Elektrizität || Feldinsekten 274.
 Londoner Purpur || Carpocapsa 188.
 „ „ Pflanzenbeschädigungen 178.
 „ „ Schwefelbrühe der Teufchen 177.
 Londoner Purpur, Verhalten gegen Pflanze 188.
 Londoner Purpur, Zusammenfassung 187.
Lophyrus pini, Überschwemmungsverfahren 296.
Lophyrus pini, *similis*, Hise 260.
 „ „ *rufus*, Antinonin 234.
 „ „ Petrolseifenbrühe 249.
Lopus albo-marginatus, Schwefelkohlenstoff 71.
 Lounsbury, Quassiabrühe || Fruchtfliegen 44.
 Lüscher, Ästfalk || Otiorrhynchus 94.
 „ „ Bleiarjenat || Conchylis, Eudemis 196.
 Lüscher, Chlorbaryum 92.
 „ „ Formaldehyd || Conchylis 214.
 „ „ Kufaja || Conchylis 160.
 „ „ Natriumarjenat || Conchylis 184.
 „ „ Schweinsurtergrün-Kalkbrühe, getrocknet 205.
Lumbricus, Microsechium-Brühe 49.
Luzerne, Phytomus 295.
Lycopersicum edule, Brühe gegen Milben, Raupen 47.
Lyda spp., Überschwemmungsverfahren 296.
 Lysol 235.
Mac Donnell, Bleiarjenatbrühe, Beschädigungen 194.
 Mac Dougal 28.
 „ „ Paraffinölbrühe || Chermes 252.
 Mach, Resorin 238.
 Macoun, Bleiarjenat 192.
 „ „ Bleiarjenat || Leptinotarsa 195.
 „ „ Petroleum-Mehl-Wasser-Mischung 251.
Macroactylus subspinosus, Bleiarjenat 195.
Macroactylus subspinosus, Karbolsäure 231.
Macroactylus subspinosus, Pikrinsäure 239.
Macrosporium solani, Kupferkalkbrühe 154.
 Mäuse, Chlorschwefel 59.
 Magengiste, Allgemeines 17.
 Magnesiumsulfat 102.
 Magnesiumsulfat || Atomaria 102.
 Maitafer, Freilegen der Engerlinge 291.
Mais, Aphis maydi-radicalicola, Zitronenöl 33.
Mais, Wurzelläuse, Karbolsäure 231.
 Maisonneuve, Bleiarjenat || Rhynchites 195.
 Maisonneuve, Eisenarjenatbrühe 190.
 „ „ Heißwasser || Conchylis, Eudemis 262.
 Maisonneuve, Kupferoxydchlorür || Plasmodia 117.
 Maisonneuve, Nikotinbrühe 42.
 „ „ Pyridinacetat || Rhynchites 242.

Malacosoma americana, Eiring-Mussam-
lung 283.
Mally, Arsenikbrühe || Heliothis 208.
" Bleiarfenatföder || Ceratitis 197.
" Gazeischranke || Fruchtfliegen 279.
" Insektenpulverbrühe 38.
" Kufabrühe || Apfelschorf 154.
" Sabadillbrühe || Ceratitis 48.
Malvesin, Kupferdimethanal-Difulsit 118.
Mamelle, Blausäure für CS₂ 77.
Mamestra oleracea. Kälte 269.
Mancasellus brachyurus, Sammelverfahren
285.
Mandelbaum, *Cercospora*, Ammokufar-
brühe 170.
Mangin, β -Naphthol 240.
Mangobaum, *Trypeta*; *Haplophytum*-
Brühe 49.
Marchal, P., harzseifige Insektenpulver-
brühe 39.
Marchal, P., Nikotinbrühe 42.
" Parasiten von Insekten 5.
Marchantia polymorpha, Eisenvitriol 110.
Marcille, Wirkungsweise des Schwefels 52.
Markwald, Patent zur Erzeugung von
SO₂ 60.
Mares, Natriumarfenat 185.
Marguerite Delacharlonny, Eisen-
vitriol || Gelbsucht 106.
Marguerite Delacharlonny, Eisen-
vitriol || Moos auf Wiesen 108.
Marlatt 25.
" Arsenwirkung || Raupen 176.
" Schädigungen durch Arsenbrühen
178.
Marlatt, Bleiarfenat || *Galeruca* 196.
" 191.
" Holzsähe || *Aspidiotus* 84.
" Karbolsäure || *Macroductylus* 231.
" Kupferarfenit 198.
" Petrolmilchbrühe || *Psylla* 250.
" Petrolseifenbrühe || *Fidia* 249.
" " || Schildläuse 248.
" " || *Typhlocyba* 246.
" Petroleum-Wasser-Gemisch 244.
" SO₂ || Sameninsekten 60.
Martin, Eisenvitriol || Unkrauter 108.
" Fackelampfenwirkung 272.
Matricaria camomilla, Eisenvitriol 109.
Maulbeerbaum, *Diaspis pentagona*,
Raupenfackel 256.
Maulbeerbaum, *Septogloeum*, Kufar-
brühe 153.
Maulwurfsgrille, Erstüdnungsmittel 296.
" Phosphor 75.
Maxwell, Kufabrühe || Birnenschorf 154.
McAlpine, Arsenikbrühe || *Ustilago* 209.

McAlpine, Eisenvitriol || *Claviceps* 107.
" Kartoffel, Heißluftbeize || *Phy-*
tophthora 257.
McNtee, Schranke von Maulbeerbäumen
|| Vogelfraß 279.
Mehltau, echter; Bekämpfung, Allgemeines 13.
" falscher, der Tomaten, Kufabrühe
147.
Mehltau, falscher, des Weinstockes, Kufar-
brühe 147.
Mehltau, falscher, des Weinstockes, siehe
auch *Plasmopara viticola*.
Mehltau, falscher, der Zuckerrübe, Kufar-
brühe 147.
MehltauPilze, Schwefelleber 85.
Melanoplus atlantis usw., Köder von
Schweinfurter Grün 206.
Melanoplus devastator. Arsenikföder 182.
Melanose der Zitronenbäume, Kufabrühe
155.
Melanotus fissilis, Arsenikföder 182.
Melanoxanthium smithiae, Hartseifen-
brühe 28.
Melittia ceto, Schwefelkohlenstoff 67.
Melolontha, Engerlinge, Benzin 253.
" *hippocastani*, Petrolseifenbrühe
249.
Melolontha vulgaris, Schwefelkohlenstoff 67.
" Überflutungs-
verfahren 296.
Melone, *Colletotrichum*, Kufabrühe 152.
" *Eudiotis hyalinata* 67.
" Beschädigung durch Schwefelsalt-
brühe 99.
Melone, Verhalten || Petrolseifenbrühe 246.
Mennige, Ersatz für Schweinfurter Grün 115.
Meunier, CS₂ + Vaselinezusatz 71.
Microsechium helleri, Brühe 49.
Milben, Weinstock, Insektenpulver 38.
" Petrolseifenbrühe 246.
" Schwefelpulver 55.
" Tierleimbrühe 30.
Milbenspinne, Blausäure 82.
" Tomatenbrühe 47.
" siehe auch *Tetranychus telarius*.
Millardet, Kufabrühe || *Plasmopara* 127.
" Kupfergehalt gekupfelter Neben
141.
Millardet, Pfropfreben || *Phylloxera* 294.
Miniere, Stüßgerüst || Getreidelagerung
282.
Mirbanöl 238.
Mistel, Vertilgung durch Lichtentzug 269.
Mistlöcher, Fang von Insekteniern 288.
Molekrantheit der Champignons 76.
" " " Kaltmilch 95.
Möhre, wilde, Eisenvitriol 109.
Möhrenpilze, Petrolseifenbrühe 249.

Mohrenhirse, Entzündung durch Feuer 255.

Mokrschegki, Chlorbarium 92.

„ Eisenvitriol || Chlorose 106.
„ inneres Heilverfahren 23.

Mollmaus, Strychninföder 241.

Molz, Heißwasser || Conchylis, Eudemis 262.

„ Lichtentzug || Viscum 269.

„ Eigenschaften usw. des Karbolinsäure 227.

Monilia, Pflaumenbaum, Calciumbenzoat 101.

Monilia fructigena, Kufabrühe 153.

„ Schwefelsäurebrühe 100.

Monocalciumarsenit 186.

Monostechia rosae, Nieswurzelbrühe 46.

Montanari, Kalkmilch || Phytophthora 95.
Kupfervitriol, Reinheitsprüfung 120.

Monti, Erklärung der Hagelbildung 282.

Moore, Formaldehydbeize 216.

Moore an Baumstämmen, Kalkmilch 95.

Moosknospfäuser (Atomaria), Magnesiajulfat 102.

Moravsek, Chlorbarium 92.

Moreau, Bleiarfenatbrühe 194.

Moreau, Bleiarfenat || Conchylis, Pyralis 196.

Moreau, Nikotin 41.

Morgan, Köder von Schweinfurter Grün 205.

Moriz, DuRoijsche Mischung || Neblaus 39.

„ Heißes Wasser || Phylloxera 261.

„ Krebelswasser || Phylloxera 233.

„ Lysol || Phylloxera 236.

„ Pyridinbasen || Phylloxera 242.

„ CS₂ || Pflanzen 68.

Morrill, Blausäureätherzelle 77. 80.

Morris, Alkoholschranke || Sanninoidea 279.

„ Petrolseifenbrühe || Lecanium 248.

Morse, Ätheratmosphäre || Schwarzbeinigkeit der Kartoffel 210.

Morse, Formaldehyd in Gasform || Kartoffelschorf 220.

Morse, Mennige, Ertrag für Schweinfurter Grün 115.

Morse, Schwefelsäurebrühe 97.

„ „ gegen Fusidadium 100.

Mortensen, Formaldehydbeize 215.

„ Formaldehyd || Helminthosporium 218.

Mortensen, Formaldehyd || Tilletia 217.

„ „ || Urocystis 218.

„ Heißwasserbeize || Helminthosporium 268.

Mortensen, Kufa || Phytophthora 145.

„ Warmwasserbeize || Urocystis 265.

Mouillefert, Phosphorwasserstoff 75.

Moulton, Bleiarfenat 191.

Moutillier, Petroleum=Quillaja-Mischung 246.

Müller=Thurgau, Essigsäure || Gummi-säure 223.

Müller, Insekten in Wellpappgürteln 290.

„ Brühe von Silbernitrat 203.

Munson, Kufabrühe || Fusidadium 154.

Murgantia histrionica, Ammoniumarsenat 186.

Murgantia histrionica, Heißwasser 261.

„ „ Insektenpulver 38.

„ „ Petrolseifenbrühe 246.

„ „ Thymokresol 233.

Murzfeldt, Ammoniumarsenit 186.

„ heißes Wasser || Murgantia 261.

„ Insektenpulverbrühe 38.

„ Petrolseifenbrühe || Murgantia 246.

„ Thymokresol 233.

Muth, Kufabrühe || Welsen der Gurten 156.

„ Indikatoren für Kupferkalkbrühe 129.

„ Schädigungen der Kufabrühe 139.

„ Einfluß des Kaltes auf Güte der Kupferkalkbrühe 132.

Mutterhorn, Tiefsenpfügen 292.

Mycesphaerella fragariae, Kufabrühe 150.

Myosotis palustris, Eisenvitriol 110.

Mytilaspis citricola, flavescens, gloveri, Petrolseifenbrühe 248.

Nachtischnecken, Ätzkalkpulver 94.

„ Microsechium - Brühe 49.

Nagetiere, Schwefelkohlenstoff 70.

„ Strychninföder 241.

„ Vernichtung durch Typhusbazillen 6.

Naphthalin-Benzinlösung 240.

„ Kalkpulver 239.

„ Schwefelpulver 240.

Nasturtium officinale, Mancasellus 285.

Natriumarsenit, zur Unkrautvertilgung 185.

Natriumbicarbonat || Oidium 90.

Natronasalpeter 91.

Natronseife 27.

Nectria cinnabarina, β -Naphthol 240.

„ ditissima, Karbolinsäure 228.

Negundo aceroides, Arsenik, Verbrennungen 181.

Nelke, Fusarium, Schwefelkohlenstoff 71.

„ dianthi, Formaldehyd 222.

Nematus ribesii, Antinonin 234.

„ „ Nieswurzelbrühe 46.

„ „ ventricosus, Ätzkalkpulver 94.

„ „ Kaliumalaun 102.

Nesler, Kufabrühe, Mengenverhältnis 162.

Nestore, feigige Insektenpulverbrühe 39.

Nestor, Capolineum 36.

Newstead, Paraffinölbrühe || Lecanium 252.

Nicholson, Blausäure 79.
 Nickelhydrosulfat || Plasmopara 113.
Nicotiana tabacum, siehe auch Tabak.
 nicotine titrée 41.
 Nieswurz, schwarz; Brühe 45.
 Nikotin 40.
 „ pflanzenjaures 41. 43.
 „ Schachmühle 42.
 Nikotinbestimmung 41.
 Nikotinsulfat 41.
 Nitrobenzol 238.
 Nobbe, Kupfervitriol || Getreidebrand 123.
Noctua c-nigrum, Blechzylinder-Schranke 277.
 Noel, Kalisalpeter || Thrips 88.
 „ Schwefelsäurebeize || Getreidebrand 62.
 Nolibois, Erklärung der Hagelbildung 282.
 Norton, Schwefelsäurebrühe || Cladosporium 100.
 Notarianni 4.
 Numa=Naugé, Nikotinbrühe 43.
Oberlin, Hagelraketen 282.
 CS₂ || Bodenmüdigkeit 73.
Obstbäume.
 Anthonomus, stinkendes Tieröl 29.
 Eriocampoides, Bleiarjenat 197.
 Fruchtfliegen, Bleiarjenatförder 197.
 „ Gazelebrante 279.
 „ Natriumarjenit 184.
 Fusicladium, Kupferkalkbrühe 153.
 Gelbfucht, Eisenvitriol 105.
 Gummifluß, Essigsäure 223.
 Lepidosaphes, Leinölbrühe 32.
 Monilia, Kufabrühe 153.
 Sonnenbrand, Kalzmilchschuß 96.
 Sphaeropsis, Kufabrühe 150.
 Schwefelblume || Tetranychus 55.
 Maulbeere als Schranke gegen Vögel 279.
 Kalkung 292.
 Erfolge des Auflesens von Gallobit 283.
 Bodenvergüftung durch Arsenalze 179.
 Verhalten der Bienen gegen gesprühte 142.
 siehe auch Apfelbaum, Birnbaum usw.
Olbaum, Cycloconium, Kufabrühe 153.
 „ Dacus, Natriumarjenit 184.
 „ Kälte || Dacus 269.
 Östflüge, Kälte zur Bekämpfung 269.
 „ Natriumarjenitförder 184.
Oenophthira pilleriana, Verhalten || trockene Wärme 257.
 öfliches Verfahren der Carpocapsa-Bekämpfung 180.
 Oger, ergänzte Bleiarjenatbrühe 197.
 „ Eisenarjenatbrühe 190.
Oidium, Lysol 236.
 „ Natriumbicarbonat 90.
 „ *tuckeri*, Kupferdimethanol-Disulfid 119.

Oidium tuckeri, Kupferdisulfid 118.
 „ Schwefel 56.
O'Kane, Auflesen des Gallobites || Rhagoletis 283.
Olibrich, Schwefelkohlenstoffapfeln 67.
Olea europaea, Cycloconium, Kufabrühe 153.
 Oleum citri aethereum 33.
 „ citronellae 33.
 „ lini vernisi germanicum 32.
 „ palmae christi 33.
 „ rapae 31.
 „ ricini 33.
 „ terebinthinae 35.
Oliver, Kupfervitriol || Fusicladium 153.
 Omeis, Stärke der Kufabrühe 134.
Ophiobolus graminis, Aderentfeuchtung 292.
Opuntia, Lichtentzug 270.
Orangenbäume.
 Aleurodes, Blausäure 81.
 Aspidiotus aurantii, Äpfelsublimat 208.
 Chrysomphalus minor, Lysol 236.
 Gummose 294.
 Trypeta; Haplophytum-Brühe 49.
 Arsenit, Verbrennungen 181.
Orchideen, Seia, Kohlenäure 76.
 Oregonbrühe 100.
 Orgyia, Bleiarjenat 196.
 „ Leinring 278.
 Ormerod, Natriumnitrat || Tipula 91.
Ornithopus sativus, Verhalten gegen Eisenvitriollösung 110.
Orthexia insignis, Blausäure 81.
 Orton, Karbolsäure || Unkräuter 231.
 „ Natriumarjenit || Unkräuter 185.
Oryctes, Ei-Aufsammlung in Mistlöchern 288.
 „ rhinoceros, Erstechung der Engerlinge 295.
Osborn, Ammoniumarjenit 186.
Otiorrhynchus, Freilegen 291.
 „ *ligustici*, Antinonin 234.
 „ „ Grabenschranke 276.
 „ „ Versieden bei grossem Licht 270.
Otiorrhynchus sulcatus, Äpfel 94.
 Otto, Kupfervitriol, innere Anwendung 121.
 „ Lysol innerlich 235.
 Oxalsäure || Pilzsporen 224.
 oxyschinosinfaures Kalium 254.
 Oxychlorure cuivreux 117.
Pachyzancla bipunctalis, Staubschranke 279.
Palaerita vernata, Bleiarjenat 196.
Palmen, *Oryctes rhinoceros* 295.
 Palmenöl 32.
 Pammel, Kufabrühe || Septoria 150.
 „ Lichtentzug || Quecke 270.

Pangium edule, gegen Tylenchen an Kaffeebäumen 49.

Panicum, Karbolsäure 232.

" Natriumarsenit 185.

Papasogli, Nitrobenzol 238.

Papierkrankheit || Insekten 277.

Pappel, Cossus 295.

Paraffinöl 252.

Paraformaldehyd 212.

Paragrün 207.

Parasiten, auf schädlichen Insekten und Pilzen 5.

Pariser Grün, siehe Schweinfurter Grün.

Parlatoria pergandei, Petrolseifenbrühe 248.

Parter, Funglampen || Phorodon 273.

" Fungpflanzen || Phorodon 287.

" Kufabrühe || Phorodon 144.

" Tabak gegen Erdflöhe 41.

Parrott, Schwefelsäurebrühe, Beschädigungen 99.

Pascherini 28.

Seidenraupen vergiftet durch Kufabrühe 141.

Patigeon, Prüfung der Kupferkalkbrühe 130.

Patrick, Löslichkeit der Arsenisalze 178.

Patterson, Formaldehyd in Gasform || Thielaviopsis 221.

Pearson, neutrales Kupferacetat || Phytophthora 174.

Peglion, Kufabrühe || *Alternaria* 155.

" Kufabrühe, Steigerung der Klebekraft 158.

Peglion, Oidiumbekämpfung 57.

Pellegrini, Eisenvitriolalkalibrühe || *Sphaceloma* 112.

Peridroma margaritosa, Köder von Schweinfurter Grün 205.

Peridromia saucia, Blechzylinder-Schranke 277.

Periplaneta orientalis, Phosphor 75.

Perkins, Petrolseifenbrühe || Engerlinge 249.

Peromyscus maniculatus, Strychninföder 242.

Peronospora, Sporen in Kupfervitriollösung 126.

Peronospora arborescens, effusa, β -Naphthol 240.

Peronospora schachtii, Kufabrühe 147.

Perraud, Chlorbaryum || *Conchylis* 93.

" Funglampen, Lichtstärke 272.

" feine Insektenpulverbrühe 39.

" Kupferkalkbrühe, Erhöhung der Klebekraft 132.

Perraud, Quecksilbergehalt gespritzter Weinstöcke 211.

Perren, erste Anwendung von CuSO_4 || Plasmopara 126.

Perrin, Kufabrühe || Plasmopara 163.

Petermann, Eisenvitriol || Phytophthora 107.

Petermann, gezuckerte Kufabrühe 159.

Kupfergehalt gespritzter Kartoffeln 142.

Peters, Kufabrühe || Wurzelbrand 156.

Pethybridge, Formaldehyd || *Spongopora* 217.

Pethybridge, Kufabrühe || *Spongopora* 163.

Petroleum 242.

" als Erstickungsmittel 297.

" als Fungizid 251.

" =Harz-Mischung 251.

" =Kalkmilch-Mischung 250.

" =Mehl-Mischung 251.

" =Milch-Mischung 250.

Petrolseifenbrühe 245.

mit Fungiziden 252.

Pierdebohnen, Aphis, Lysol 235.

Pirich, *Cladosporium* || Schwefelsäurebrühe 100.

Pirichbaum.

Conotrachelus, Schwefelsäurebrühe 100.

Eutomosporium, Kufabrühe 151.

Exoascus, Kufabrühe 149.

Exoascus || Schwefelsäure 99.

Sanninoidea, Asphaltkrankheit 273.

Sclerotinia || Schwefelsäurebrühe 100.

Wurzelsäure 25.

Rostigwerden der Früchte 99.

Kräuterkrankheit, Schwefelsäurebrühe 98.

Artengehalt bespritzter Bäume 202.

Empfindlichkeit || Arsenbrühen 178.

Verhalten || Karbolium 227.

Verhalten || reines Petroleum 244.

Verhalten || Petrolseifenbrühe 248.

Pirichsäule, Schwefelsäurebrühe 98.

Pirichschiff, Schwefelsäurebrühe 98.

Pflanzenfette 31.

Pflanzenhygiene 3.

Pflanzenläuse, Blausäure 82.

Fischölseife 25.

Pflanzenöle 31.

Pflanzenpräparate 298.

Pflanzenvergiftung durch Bekämpfungsmittel 20.

Pflanzenbaum.

Aphis setariae 293.

Conotrachelus, Schweinfurter Grün 204.

Cylindrosporium, Ammoniumsulfat 170.

" Kufabrühe 152.

Hyponomeuta 72.

Monilia, Calciumbenzoat 101.

Phorodon, Kresol 232.

Puccinia pruni, Kufabrühe 148.

Empfindlichkeit || Eisenarsenatbrühe 190.

Pflaumenbaum.

- Empfindlichkeit || Londoner Purpur 188.
 Verhalten || reines Petroleum 244.
 Arsenik, Verbrennungen 181.
 Pterophythyden, Mittel || Wurzelchädiger 294.
 Phenolphthaleinpapier, Prüfung der Kufabrühe 129.
 Phenylsäure 230.
Phlox drummondii, Mehltau, Petroleumbrühe 251.
Phoma betae, Vernichtung auf Rübenjamennäueln durch H_2SO_4 63.
Phorodon, Fischölseife 24.
 „ auf Pflaumenbaum, Petrolseifenbrühe 247.
Phorodon, Sapotarbol 232.
 „ *humuli*, Chlorbaryum 92.
 „ „ Fanglampen 273.
 „ „ Einsammeln durch Fangpflanzen 287.
Phorodon humuli, Kufabrühe 144.
 „ „ Rifotinbrühe 43.
 Phosphor 75
 Phosphorwasserstoff 75.
Phragmidium humuli, Kufabrühe 149.
Phthorimaea operculella, Sandichranke 279.
Phyllosticta sphaeropsidea, Kufabrühe 151.
 „ „ Zintjulfid 113.
Phylloxera coccinea, *vastatrix*, Heißwasser 261.
Phylloxera quercus, Zwischenvirtzvernichtung 293.
Phylloxera vastatrix.
 Balbiani-Mischung 226. 229.
 Gütiumach 49.
 Garzseifenbrühe 34.
 Kresolwasser 233.
 Kupfervitriol 121.
 Lysol 236.
 Microsechium-Brühe 49.
 Pterophythyden 294.
 Phosphorwasserstoff 75.
 Pyridinbasen 242.
 Verhalten im Sandboden 279.
 Vernichtung durch Bürstenfarre 293.
 Submersionsverfahren 296.
 siehe auch Neblaus.
 Phytolal 207.
Phytonomus murinus.
 Auffammeln mit der Rutenege 286.
 Vernichtung durch Bürstenfarre 293.
Phytonomus punctatus, Überschwemmungsverfahren 296.
 Phytophilin 29.
Phytophthora infestans.
 Sporen, Absublimat 209.
 Chlorzink 113.
 Eisenvitriol 106.

Phytophthora infestans.

- Eisenvitriolalktbrühe 112.
 Essigsäure || Sporen 223.
 Kalisalpeter 88.
 Kalkmilch 95.
 neutrales Kupferacetat 174.
 Sporen in Kupfervitriollösung 126.
 Kartoffel, Kufabrühe 143
 Oxalsäure || Sporen 224.
 Verhalten der Sporen || Salzsäure 51.
 Schwefelalktbrühe 98. 100.
 Sporenverhalten || H_2SO_4 63.
 „ || Soda 90.
 Knollenbeize, trockene Wärme 257.
 Zinkvitriol 114.
 auf Tomaten 147.
Phytophthora nicotianae, Schwefelkohlenstoff 71.
Phytophthora phaseoli, neutrales Kupferacetat 175.
Phytophthora phaseoli, Kufabrühe 147.
 „ Schwefelleber 84.
Phytoptus ribis, versetzte Karbolsäure 232.
 „ Quassia-brühe 45.
 Pichi, Kupfervitriol, innere Verwendung 120.
 Pickering, Chemismus der Kupferalktbrühe 129.
 Pickering, Woburnbrühe 133.
 Pierce, Ammosulfatbrühe || *Cercospora* 170.
 „ Kufabrühe || *Puccinia pruni* 148.
Pieris auf Kohl, Kallumalaun 102.
 „ *brassicae*, Holzteerbrühe 36.
 „ „ *rapae*, Insektenpulver 37.
 „ „ Kälte 269.
 „ „ Karbolium 228.
 „ „ Microsechium-Brühe 49.
 „ *rapae*, Heißwasser 261.
 „ „ Petrolseifenbrühe 249.
 Pikinsäure 238.
 Pilze, Bekämpfung, Allgemeines 13.
 „ als Vernichter von Insekten und Pilzen 5.
 Pilzporen, Vernichtung, Allgemeines 14.
Pinus maritima, *sylvestris*, Lophyrus, Petrolseifenbrühe 249.
Pisum, Verhalten gegen Eisenvitriollösung 110.
Plantago, Karbolsäure 232.
 „ Natriumarsenit 185.
Plasmiodiophora brassicae, Schwefelkohlenstoff 71.
Plasmopara cubensis, Formaldehyd 222.
 „ „ *viticola*, SO_2 -Behandlung 61.
Plasmopara viticola.
 Sporen, Absublimat 209.
 Borax 91.

Plasmopara viticola.

- Eisenvitriol 107.
 Essigsäure || Sporen 223.
 Natriumvitriol 115.
 Kalisalpeter 89.
 Karbolium 228.
 Kochsalz 89.
 Kufabrühe, präventiv und curativ 144.
 Kupferdimethanal-Disulfid 118.
 Kupferoxychlorür 117.
 Kupfersulfid 118.
 Kupfervitriol, innerlich 120.
 erste Verwendung von Kupfervitriol 126.
 Kufabrühe 163.
 Lyfol 236.
 Nickelvitriol 113.
 Oxalsäure || Sporen 224.
 Quecksilberchlorid 208.
 Verhalten der Sporen || Salzsäure 51.
 Sporenerhalter || H_2SO_4 63.
 Silbernitrat 207.
 Soda 90.
 Zinkvitriol 114.
 Playfair, Schwefelpulver || *Tetranychus* 55.

Plusia brassicae, Karbolsäure 231.

- „ gamma, Petrolseifenbrühe 249.
 „ „ Tiefseinpflügen der Raupen 292.

Polygonum, Karbolsäure 232.

- „ Natriumarsenit 185.
Polyphylla fullo, Petrolseifenbrühe 249.
Polyporus destructor, vaporinus, Antinonin 234.

Populus, Arsenit, Verbrennungen 181.

- Porcellio*, Microsechium-Brühe 49.
 Pöschel, basisches Kupferacetat 173.
 Pöschel, Stärke der Kufabrühe 134.
Portulaca oleracea, Natriumarsenit 185.
 Pospelow, Facklampen || *Eurycreon* 273.
 Präriehund, Strichninföder 241.
 Prandi, Bodenvergiftung durch Kufabrühe 141.

Precht, Patent zur Schwefelwasserstoff-erzeugung 59.

- Prévost, 122. 124.
 Prévost, Kupferwasser || Brandsporen 116.
 Price, Bodenvergiftung || Zwiebelälchen 260.
 Prillieux, Kufabrühe || *Laestadia* 149.
 „ || *Phytophthora* 145.
 Prinze, Petrolseifenbrühe || *Plusia* 249.

Protoparce celeus, Benzin 253.

„ „ Tomate, Insektenpulver 37.

Prunus domestica, Blattläuse, Lyfol 235.

- Psila rosae*, Petrolseifenbrühe 249.
Psylla mali, verseifte Karbolsäure 232.
 „ pyricola, Benzin 253.
 „ „ Kalilauge 83.

Psylla pyricola, Karbolsäure 231.

- „ „ reines Petroleum 244.
 „ „ Petrolmilchbrühe 250.
 „ „ Petrolseifenbrühe 246.
 „ „ Rohpetroleum 244.
 „ „ Terpentinsäure 36.
Puccinia, am Getreide, Eisenchlorid 103.
 „ „ „ Eisensulfid 104.
 „ „ „ Kaliumbichromat 112.
 „ „ „ Kufabrühe 148.
 „ „ „ phosphorsaures Kupferoxyd 172.

Puccinia, am Getreide, Kupfervitriol 126.

- „ neutrales Kupferacetat 175.
 „ Wirtzwechselverhinderung 293.

Puccinia coronata.

- Sporen, Äthylchlorid 209.
 Ammoniumcarbonat 91.
 Chankalium 87.
 Essigsäure || Sporen 223.
 Natriumarsenit 185.
 Natriumbisulfat 90.
 Rhodanalkalium 87.
 Salpetersäure 75.
 Sporenverhalten || H_2SO_4 63.
 Verhalten der Uredosporen || H_2O_2 52.

Puccinia graminis, coronata, Schwefelleber 84.*Puccinia graminis*, Sporen, Äthylchlorid 209.

- „ „ Chlorzink 113.
 „ „ Eisenvitriol 107.
 „ „ Essigsäure || Sporen 223.
 „ „ Kalisalpeter 89.
 „ „ Verhalten der Uredosporen || Salzsäure 51.

Puccinia graminis, Soda 90.

- „ „ Zinkvitriol 114.
 „ „ Kufabrühe 148.

Puech, Benzin || Bodeninsekten 253.**Pulver**, Beschädigungen der Pflanzen 11.*Pyrallis vitana*, Facklampen 272.

„ verstärkte Fischölseife 25.

Pyrethrum carneum, cinerariaefolium, roseum 36.*Pyrethrum corymbosum, inodorum, parthenium* 37.*Pyridinacetat* || *Rhynchites* 242.*Pyridinbasen* 242.**Pyrus japonica**, Verhalten || reines Petroleum 244.**Rabaté**, H_2SO_4 || Federich und andere Unkräuter 63.Räucherhaube für SO_2 und Neben 61.

Räuchermaße von Möbelfänger 281.

radix hellebori nigri, Brühe 45.

Raffinatolchwefel 54.

Raisfarn, Brühe 47.

- Ramien 32
Ranunculus repens, Eisenvitriol 110.
Raphanus raphanistrum, Chlorkalium 83.
 „ „ siehe auch Heberich.
Raps, Ceuthorrhynchus 285.
 Rapskäfer, Petroleumjandmischung 250.
 „ roter, Petrolseifenbrühe 250.
 Rathay, verfeiste Karbolsäure 232.
 „ neutrales Kupferacetat || Laestadia 175.
 Rathay, Kupfervitriol || Laestadia 126.
 „ Lysol || Tetranychus 235.
 „ Petrolseifenbrühe || Tetranychus 246.
 Ratzburg 4.
 Raubinsekten 5.
 Rauchwolken, künstliche || Frost 281.
 Raupen, Nieswurzbrühe 46.
 „ Verhalten || H_2SO_4 64.
 Raupenfackel 256.
 Raupen, graue; Ritterspornbrühe 47.
 Raupenleim, Zubereitung 35.
 Ravn, Heißwasserbeize || Helminthosporium 268.
 Ravn, Kufabrühe || Phytophthora 146.
 Reagenzpapiere, für Kupferfalkbrühe 129.
 Realgar 183.
 Rebenstecher, Bleiarjenat 195.
 Reblaus, Garzeifenbrühe 34.
 „ Vernichtung durch CS_2 66
 „ Überschwemmungsverfahren 296.
 „ siehe auch Phylloxera vastatrix.
 Reddié, Kufabrühe || Laestadia 150.
 red Arsenoid, Zusammensezung 191.
 red oil 252.
 Reflorit 238.
Rejeda, Cercospora, Kufabrühe 155.
 Reuter, Antinonin || Charaeas 234
 „ Petrolseifenbrühe || Charaeas 247.
Rhagoletis, Gazeischnake 279.
 „ Quassiaabrühe 44.
 „ cerasi, Natriumarsenitlöser 184.
 „ pomonella, Fallobst-Aussamm-
 lung 283.
Rhagoletis, pomonella, Kälte 269.
Rhamnus spp., Puccinia 293.
 rhizoma filicis maris, Brühe 50.
 Rhodankalium || Puccinia 87.
 Rhus toxicodendron, gegen Reblaus 49.
Rhynchosia auf Weinstock, Nikotinbrühe 42.
 „ betuleti, Bleiarjenat 195.
 „ „ Pyridinbasen 242.
Rhynchophorus, Ei-Aussammlung in Mist-
 gruben 288.
 Ricard, Kufabrühe || Fusicladium 153.
 Riley, heißes Wasser || Kohlraupen 261.
 „ Pfropfreben || Phylloxera 294.
 Rindenläuse, Speiseisenbrühe 29.
 Ringelspinner, Kupferfalkbrühe 144.
 „ Raupenfackel 256.
 Ritter, CS_2 , Verhalten || Pflanzen 69.
 Rittersporn, Auszug gegen Raupen 47.
 Rizinusöl 33.
 Robbez, Terpentinsölbrühe 35.
 Röte, der Reben, Eisenvitriol 106.
Roggen, Claviceps, Eisenvitriol 107.
 „ Fusarium, Asublimat 210.
 „ „ Urocystis, Formaledehyd 218.
 „ „ Urocystis, Heißwasser 265
 Roggenstengelbrand, Heißwasserbeize 265.
 Rohpetroleum 243.
Rose, Verhalten || Lysol 235.
 Rosenblattwespen, Nieswurzbrühe 46.
 Rosenmehltau, Schwefelbehandlung 57.
 Rossel, Kufabrühe präventive und curative
 Verwendung 144.
 Roß, Bekämpfung im Altertum 1.
 „ im Getreide, Ammotufarbrühe 168.
 „ des Hopfens, Kufabrühe 149.
 „ Verhütung durch Schwefelbündung 54.
 „ des Getreides, siehe Puccinia.
 Roßkiewerben von Obstfrüchten nach Schwefel-
 falkbrühe 99.
 Rota, Gerbische Wellen || Hagel 274.
Rubus occidentalis, Natriumarsenit 185.
 Rubina 36.
 Rübengepinsstraupe, Pachyzancla, Staub-
 schranke 279.
 Rübenmüdigkeit, Kalisalz 88.
 Rübenrüßelfäher, Chlorbaryum 92.
 Rübenfamentnähel, Entpilzung durch
 H_2SO_4 63.
 Rüböl 31.
 Rücken Schwefeler (Abb.) 305.
 Rückenprijzen 298.
 Ruhland, Wirkungsweise der Kufabrühe
 136.
Rumex acetosella, Eisenvitriol 110.
 Rum, Wirkungsweise der Kufabrühe 136.
 Rumse, Versprizungsweise der Arsen-
 salzbrühen 180.
Runkelrübe, Anthomyia, Gazeischnake 279.
 Quaintance, Versprizungsweise der
 Arsenfalkbrühen 180.
 Quaintance, Schwefelfalkbrühe || Fusi-
 cladium und Sclerotinia 100.
 Quaintance, Schwefelfalk + Bleiarjenat
 || Conotrachelus 100.
 Quassiaholz 43.
 Quede, Vertilgung durch Lichtentzug 270.
 Quecksilberchlorid || Aspidiotus, Heliothis,
 Plasmopara 208.
 Quecksilberchlorid || Getreidebrand 209.
Quercus ilex, Phylloxera quercus 293.
 Quillajarinde, als Süßstoff 48.

Quittenstrauch, Entomosporium, Kufabrühe 151.

Quitte, Verhalten || reines Petroleum 244.

Saatenschutz gegen Vögel, Allgemeines 16.

Saatensulenraupen, Arsenikföder 182.

Saatgutbeize mit Kupfervitriol 122.

Sabadill-Wurmer, Brühe 47.

Sachsz, Eisen || Chlorose 103.

Sajo, Steinkohlenteeröl || Lepidosaphes 226.

Salix spp., Cossus 295.

" Cryptorrhynchus, Fangbäume 287.

Salmon, Schwefelsäurebrühe || Hopfenmehltau 100.

Salpetersäure || Puccinia 75.

Salzsäure, Verhalten gegen Pilzsporen 51.

Samen, Empfindlichkeit || hohe Temperaturen 257.

Sameninsekten, Bekämpfung durch Heißluft 258.

Samentäfer, trockene Wärme 256.

Sammelverfahren für Pflanzenschädiger 283.

Sanderson, Blausäureräucherung 81.

San Josefsaus, Acetylen 224.

" " Petrolseifenbrühe 247.

" " Schwefelsäurebrühe 98.

Sanninoidea paerfica, Asphaltstraube 279.

" exitiosa, Heißwasser 261.

Sapofarbol 232.

Sapolineum 36.

Saponin, als Fälschung 48.

Sar, zur Entbrandung des Getreides 86.

Sandistel, Eisenvitriol 109.

" Natriumarsenit 185.

Savastano, Kalkmilch || Flechten, Moose 95.

Schael, Natriumbicarbonat || Didium 90.

Schachtelhaln, Eisenvitriol 109.

Schäffer-Cladow, Benzin || Bodeninsekten 253.

Schaffnit, Chinisol || Fusarium nivale 254.

Schander, Arbolineum 229.

" Eisenhydroxyd || Unkräuter 104.

" Getreidesamen || Heißluftbeize 257.

" abgeänderte Heißwasserbeize 267.

" Karbolineum im Obstabau 228.

" Kufabrühe || Helminthosporium 154.

Schander, Schädigungen der Kufabrühe 138.

Schander, Wirkungsweise der Kufabrühe 136.

Schander, Schwefelleber || Sphaerotherca 85.

" Gerät zur Warmwasserbeize 266.

Schafgarbe, Eisenvitriol 109.

Scheeles Grün, Pflanzenschädigungen 178.

Schwebekraft d. Teilchen 177.

Schewürff, inneres Heilverfahren 23.

Schildläuse, Ammoniakgas 74.

" arjenige Säure 182.

" Baumwollsaatölbrühe 32.

" Chloroform 211.

" Karbolineum 228.

" Kohlenoxyd 76.

" Petrolseifenbrühe 247.

" Walfischtranseise 25.

Schildlaus, gelbe = Aspidiotas citrinus 46.

" grüne, siehe Lecanium viride.

Schistocera peregrina, Natriumarsenikföder 184.

Schizoneura lanigera, Acetylen 224.

" " Blausäure 82.

" " Heißwasser 261.

" " Kaliumalaun 102.

" " Karbolineum 228.

" " verseifte Karbolsäure 232.

Schizoneura lanigera, Teeremulsion 229.

" " Zwischenwirtsver- nichtung 293.

Schlossing, Nitotinbestimmung 41.

Schmatolla, Krebseise, Gehaltsbestimmung 233.

Schmidt, Verfütterung von gefupfitem Weinlaub 142.

Schmierbrand, siehe Tilletia.

Schmierseise 27.

" gegen Conchyliis, Eudemis 28.

Schnecken, auf jungen Bohnen, Naphthalin- kalk 240.

Schoene, Schwefelsäurebrühe, Beschädigungen 99.

Schöyen, Antimonin || Lophyrus 234.

" Petrolseifenbrühe || Engerlinge, Lophyrus 249.

Schöyen, Petrolseifenbrühe || Psila 249.

Schorf, der Apfel, Kufabrühe in Südafrika 154.

Schorf, der Birnen, Kufabrühe 153.

" der Kartoffeln, Kufabrühe 156.

Schribauz, Acetylen || Bodeninsekten 224.

" Getreidesamen, Heißluftbeize 257.

" Schwefelsäurestoff || Heterodera 65.

Schroeder, Creolinemulsion || Heuschrecken 237.

Schlüfferrinde, Kufabrühe 155.

Schüttelkrankheit der Kiefern, Kufabrühe 156.

Schuit, Phytophilin 29.

Schulze, Bodenerhitzung 259.

Schutzgraben || Insekten 276.

Schwächungsmittel 12.

Schwärze, im Getreide, Heißwasserbeize 267.

- Schwammspinner, Petrolseifenbrühe 249.
 Schwangart, Nikotin 41.
 Schwarz 32.
 „ Aszalkmilch || Heterodera 94.
 „ Moepulver 46.
 „ Nieswurzburg 46.
 „ Nikotinbrühe 43.
 Schwarzbeinigkeit der Kartoffeln, Aszublumat 210.
 Schwarze Nieswurzburg, Brühe 45.
 Schwarzer Brenner, siehe Sphaceloma.
 Schwarzfäule d. Reben, Ammotufarbrühe 168.
 „ Kufabrühe 149.
 Schwefelkraft des Kupferarsenites 198.
 Schwefel 52.
 „ Reinheitsermittelung 54.
 „ Reinheitsermittelung 53.
 „ Mischung mit anderen Fungiziden 58.
 Schwefeläther || Blutlaus 224.
 Schwefelammonium 74.
 Schwefelarien 183.
 Schwefelbrühe gegen *Aspidiotus perniciosus* 55.
 Schwefelchlorür 59.
 Schwefeldüngung gegen Zwiebelbrand 56.
 Schwefeler (Abb) 305.
 Schweflige Säure 59.
 „ gegen Insekten in Sämereien 60.
 Schweflige Säure als Spritzmittel 61.
 Schwefelsäurebrühe 96.
 „ Schädigungen 98.
 Schwefelkohlenstoff 64.
 „ || Bodeninfektion 67.
 „ || Bodenmüdigkeit 72.
 „ zur Nebelausvernichtung 66.
 „ Emulsionen 71.
 „ Erfaß für Blausäure 69.
 „ als Fungizid 71.
 Schwefelkupfer || Getreiderost 117.
 Schwefelkupferalkalibrühe 157.
 Schwefelleber, gegen *Conchylis*, *Eriocampoides* 84.
 Schwefelleber-Kupferalkalibrühe 157.
 Schwefelsäure 62.
 „ zur Unkrautvertilgung 63.
 Schwefelwasserstoff 59.
 Schweinfurter Grün 199.
 „ in Brühenform 203.
 „ Brühe als Fungizid 206.
 „ Ergänzungen der Brühe 206.
 Schweinfurter Grün als Köder 205.
 „ in Pulverform 205.
 „ Herstellung 200.
 „ Reinheitsprüfung 200.
 „ Reinheitsprüfung 201.
 Schweinfurter Grün Pflanzenbeschädigungen 178. 202.
 Schweinfurter Grün, Schwefelkraft der Teilchen 177.
 Schweinfurter Grün, innere Wirkung auf Pflanze 203.
 Schwefel, Bestandteil des Karbotineum 226.
Sciara, Kohlensäure 76.
Sclerotinia, Teieinpilzen 292.
 „ Pflanzbäume, Schwefelsäurebrühe 100.
Sclerotinia fructigena, Karbotineum 228.
Scoparia spp. Fackellampen 272.
 Scott, Schwefelsäurebrühe || *Fusicladium* und *Sclerotinia* 100.
 Scott, Schwefelsäure + Bleiarzenat || *Conotrachelus* 100.
Selandria, Fallobst-Ausammlung 283.
 Selby, Formaldehyd als Spritzmittel || *Laestadia* 221.
 semina sabadillae, Brühen 48.
 Sempolowsky, Eisenvitriolalkalibrühe || Kartoffelkrankheit 112.
Senecio mikanoides, Natriumarzenat 185.
 Senfpulver, gegen *Conchylis*, *Eudemis* 49.
Septoria cerasina, rubi, Ammotufarbrühe 169.
Septoria ribis, Kufabrühe 150.
 „ rubi, Kufabrühe 150.
Serradella, Verhalten gegen Eisenvitriol-lösung 110.
 Serumtherapie 3.
Setaria germanica, *Ustilago crameri*, Aszublumat 210.
Setaria germanica, *Ustilago crameri*, Formaldehyd 218.
 Seymour, Formaldehyd || Kartoffelschorf 219.
 Shamel, Formaldehyd || *Ustilago* 217.
 Shaw, Schweinfurter Grün, Untersuchung 200.
 Shutt, Kalifarsenitbrühe 186.
 Sidler, Sapotarbol 232.
 Silbernitrat 207.
 Silpha, Bleiarzenat 197.
 „ Einjammeln der Fangtöpfe 288.
Sinapsis arvensis Chlorkalium 83.
 „ siehe auch Aldersenf.
 Silva, Creolin 237.
 „ Nitrobenzol 238.
 „ Petrolseifenbrühe || *Conchylis* 243.
Silvanus surinamensis, heiße Luft 259.
 Silveri, Parasiten von Insekten 5.
 Sipiëre, Äther als Fungizid 236.
 Sirrine, Blausäure 79.
 Skawinsky, Eisenvitriol || Sphaceloma 107.
 Slingerland 29.
 „ Benzin || *Psylla* 253. [101.

Slingerland, Chlorcalcium || Drahtwürmer.
 " Kalilauge || Psylla 83.
 " Karbolsäure || Psylla 231.
 " Lampenpetroleum || Psylla 244.
 " Petrolseifenbrühe || Psylla 246.
 " Terpentin || Psylla 36.
 Slyke 26.
 " Schwefelsäurebrühe 96.
 " Schweinsfurter Grün, schwankender
 Gehalt 200.
 Slyke, Kupfergehalt gefuppter Neben 141.
 Smith, Bleiarfenat || Haltica 195.
 " Kainit || Ziegen 88.
 " Natriumjalpeter || Insekten 91.
 " Vitrinäure 239.
 " CS₂ || Blattläuse 70.
 Smith, J. B., Agoda, Schildläuse 89.
 " " " Blausäureräucherung 81
 " " " Lampenpetroleum, Ver-
 halten zur Pflanze 244.
 Smith, J. B., Petrolseifenbrühe || Aspi-
 diotus 247.
 Smith, J. B., Petroleum-Harz-Mischung
 || Aspidiotus 251.
 Smith, J. B., Rohpetroleum, Pflanzen-
 beschädigungen 243.
 Schnecken, Bleiarfenat 197.
 Snyder, Londoner Purpur, Analyse 187.
 Soda 90.
 Sonchus, Natriumarsenit 185.
 " oleraceus, Eisenvitriol 109.
 Sonnenbrand, Kaltschmerz 96.
 Sonnino, Aufabrühe || Hyponomeuta 144.
 Sorauer, Ammoniak || Jassus 74.
 " Petrolmilchbrühe || Jassus 250.
Sorghum vulgare, Cintraetia, Formal-
 dehyd 218.
 Soufre mouillable 58
 Soufre trituré, sublimé, précipité 53.
 Spaltpilze, als Bekämpfungsmittel 5.
Spargel, Agromyza, Einsammlung 287.
 " Lema, Karbolsäure 231.
 " Naphthalinkalkpulver 240.
 Spargelsäfer, Kalk 94.
 " Ammoniak 231.
Spermophilus citellus, Schwefelkohlenstoff
 70.
Spheceloma ampelinum, Eisenvitriol 107.
 " " Eisenvitriolkalk-
 Brühe 112.
Spheceloma ampelinum, Schwefelsäure 63.
Sphaerella fragariae, Schwefelsäure 63.
Sphaeropsis malorum, Aufabrühe 150.
Sphaerotheca leucotricha, Eisensulfid 105.
 " mors uvae, Formaldehyd 221.
 " " Schwefelbehand-
 lung 57.
Sphaerotheca mors uvae, Schwefelleber 85.

Sphaerotheca pannosa, Schwefelbehandlung
 57.
Spieckermann, Formaldehyd || Kräusel-
 krankheit der Kartoffel 219.
Spieckermann, Aufabrühe || Blattroll-
 krankheit 156.
Spilographa, Knochenölseifenbrühe 30.
Spongospora subterranea, Formaldehyd 217.
 " Aufabrühe 163.
 Spritzen zur Verteilung der Bekämpfungsmittel 298.
 Spritzpflanz (1866) 306.
Stachelbeerstrauch.
 Anthonomus signatus, Insektenpulver 38.
 " Schweinsfurter Grün 204.
 Sphaerotheca, Formaldehyd 221.
 " Schwefelleber 85.
 Verhalten gegen Karbolineum 228.
 Stachelbeerblattwespe, Kalkpulver 94.
 " Kaliumalaun 102.
Staphylinus spp., Microsechium-Brühe 49.
 Staubjauger, zum Insektenfang 286.
 Staubkrankheit 278.
Stediche, siehe Quercus ilex.
 Steglich, Gaswasser || Jassus 74.
 " Kupfervitriol || Getreidebrand 124.
 Steinbrand, siehe Tilletia.
Steinobstbäume, Gummifluß, Essigsäure
 223.
Stellaria media, Eisenvitriol 109.
 Stevignon, Aufabrühe mit Schwefel 157.
 Stewart, Fungibäume || Cryptorrhynchus
 287.
 Stewart, Aufabrühe || Phytophthora 146.
 " Pennsylvanien, Schwefelsäure-
 Brühe 98.
Stieleiche, Phylloxera quercus 293.
 Stitt, Gaswasser || Heterodera 74.
 Stinkasand, Abschreckungsmittel 48.
 Stinkbrand, siehe Tilletia.
 Störmer, abgekürzte Heißwasserbeize 267.
 Stone, Calciumbenzoat || Monilia 101.
 " Formaldehyd zur Bodenentseuchung
 222.
 Stone, Formaldehyd || Zwiebelbrand 222.
 " Lichtentzug || Cicuta 270.
 " Schwefelbündung || Zwiebelbrand 56.
 Strawson, Naphthalin-Benzin 240.
 Streifenkrankheit der Gerste, Heißwasser-
 beize 268.
 Streifenkrankheit des Getreides, Aufabrühe
 154.
 Strohmeyer, Gaswasser || Heterodera 74.
 Strychnin 241.
 Stuart, Formaldehydbeize, Anwärkung
 216.
 Sturgis, Aufabrühe || Fusicladium 154.
 " " || Phytophthora 147.

Sturgis, Kufabrühe || *Sphaeropsis* 150.
 " Schwefel || *Cercospora apii* 57.
 " Schwefelleber || *Phytophthora* 84.
 " SO_2 || *Plasmopara* 61.
 Submersionsverfahren 296.
 Subodh, Kupfergehalt gefupjeter Lee-
 blätter 142.
 Sulfosteatit 102.
 Sulfurimeter Chancel 54.
 Sutton, Kupfervitriolochsalzbrühe 171.
 Swingle, Anmofukarbrühe || *Clado-
 sporium* 169.
 Swingle, Harzseifenbrühe 34.
 " Kufabrühe mit Harzseife 158.
 " || Melanose der Zitro-
 nenbäume 155.
 Swingle, Schwefelleber || *Fusicladium* 86.
 " Warmwasserbeize || Flugbrand 264.
Synechtrium vaccinii, Kufabrühe 145.
 Szameitat, Aftengehalt gefprühter Neben-
 179.
Tabak 40.
 " *Epitrix*, Gazeſchranke 279.
 " *Peridroma*, Schweinfurter Grün 205.
 " *Phytophthora* 71.
 " Bodenheizung || *Thielavia* an Sä-
 lingen 260.
 Tabaksfaft = jus ordinaire 41.
Tabakſtämme, *Thielavia*, Formaldehyd
 222.
 Taft, Bodenvergiftung durch Kufabrühe 140.
 Talf 102.
 Tanacetum vulgare, Brühe 47.
Taraxacum, Eiſenvitriol 109.
 " Karbolfäure 232.
 " Natriumarſenit 185.
 Targioni-Tozzetti, feiſige Kupfer-
 ammonlöſung 167.
 Targioni-Tozzetti, Nitrobenzol 238.
 " CS_2 || Drahtwürmer 67.
 " Emulſion von CS_2 72.
 " leimige Teerölemulſion
 229.
Teebaum, Kupfergehalt beſprühter Blätter
 142.
Teepflanze, Verhalten || Naphthalin-Benzin
 240.
Teeftrauch, Typhlodromus, Petrolſeiſen-
 Brühe 246.
 Teer || Krähen 226.
 " || *Liparis dispar* 225.
 Teerſchranke 279.
 Teertuchſchlitten 286.
 Tenax 164.
Tenebrionides mauritanicus, heiße Luft 259.
Tephritis, Gazeſchranke 279.
 Terpentinöl 35.

Teffier, Arſen zur Getreidebeize 176.
 Tetard, Gaſteer || Vogelſtraß 226.
 Tetrachlorkohlenſtoff 76.
 Tetrachlormethan 76.
Tetranjehus, Holzteerbrühe 36.
 " Schwefelpulver 55.
 " *bioculatus*, Tomatenbrühe 47.
 " *telarius*, Antinonnin 234.
 " *telarius*, Blauſäure 82.
 " .. verleiſte Karbolfäure 232.
 " .. Ljſol 235.
 " .. Nitotinbrühe 43.
 " .. Petrolſeiſenbrühe 246.
 " .. Teeranſtrich 226.
Thielavia, Ananaſtiedlinge, Phytophilin 29.
 " *basicola*, Bodenheizung 260.
 " .. Formaldehyd 222.
 " *paradoxa*, Kufabrühe 153.
Thielaviopsis .. Formaldehyd 221.
 Thienpont, Stärke der Kufabrühe 134.
Thlaspi arvense, Eiſenvitriol 109.
 Thorſen, Antinonnin || Nematus 234.
Thrips, Antinonnin 234.
 " *haemorrhoidalis*, Kalialpeter 88.
 Thymokreſol 233.
 Thymol 235.
 Tiefeinpfügen, als Mittel zur Paraſiten-
 vernichtung 291.
 Tierlein 30.
 Tieröl, ſtinkendes 29.
Tilletia, Aſublimatbeize 210.
 " Beize mit Kufabrühe 149.
 " Kupfervitriolbeize 122.
 " *caries*, *laevis*, Formaldehyd 217.
 " Reſorit 239.
 " .. Schwefelkohlenſtoff 71.
 " .. abgeänderte Warmwasser-
 beize 266.
Tilletia laevis, Eiſenvitriol 107.
 " .. Kaliumalaun 102.
 " .. Sporenverhalten || H_2SO_4 62.
Tingis pyri, Benzinbrühe, feiſige 254.
Tipula, Larven, Benzin 253.
 " *oleracea*, Chleſalpete 91.
 Titus, Bürſtentarre || Phytonomus 295.
 " Rutenege || Phytonomus 286.
Tomate, Brühe gegen Milben, Kohl-
 raupen 47.
Tomate, Peronospora, Kufabrühe 147.
 Tomatenwurm, Inſektenpulver 37.
 " ſiehe *Protoparce celeus* 253.
 Tomé, Eiſenvitriol || Gelbſucht 105.
 Tornierſpritzen 298.
Tortrix pilleriana, Janglampen 271.
 Tourneſolpapier, Prüfung d. Kufabrühe 130.
 Tower, Blauſäure bei Gemüſen 79.
 Townsend, Blauſäureräucherung von
 Samen 81.

Trachea piniperda, Säge 260.
 " Überschwemmungsver-
 fahren 296.
Tracheengifte, Allgemeines 17. 20.
Trametes cryptarum, Antinonin 234.
Traubengewidterraupen, Wurmfarnwurzel-
 Brühe 50.
Trauermilde, auf Orchideen, Kohlensäure 76.
Tribolium confusum, heiße Luft 258.
Triticiumarfenit 186.
Trioxymethylen 212.
Truchot, Kaliumpermanganat || *Oidium* 103.
Trypeta ludens, Mangobaum; Haplo-
 phytum-Brühe 49.
Tschintschwanze, siehe *Blissus leucopterus*.
Tuba, Bekämpfungsmittel 49.
Tubauf, Kufabrühe zur Samenbeize 144.
Tulsgren, Karbolium in Schweden 229.
 " Schwefelsalzbrühe in Schweden 99.
Typhlocyba comes, Einsammeln mit dem
 Staubjauger 286.
Typhlocyba vitifex, Petrolseifenbrühe 246.
Typhlodromus carinatus, " 246.

Überschwemmung || Insekten 296.
Ulme, *Schizoneura lanigera* 293.
 Ulmenblattläufer, Bleiarfenat 196.
Ulmus, *Galerucella*, Bleiarfenat 196.
Uncinula necator, Schwefel 56.
 Unkrautverteilung, Allgemeines 12.
 Unkraut, Ammoniumsulfat 91.
 " Chlorsalzpet 91.
 " Chlorkalium 83.
 " Vertilgung durch Karbolsäure 231.
 " Vertilgung durch Lichtentzug 269.
 " Vertilgung durch Natriumarfenat
 185.

Uredineae, Warmwasserbeize 267.
 Urner 26.
Urocystis occulta, Formaldehyd 218.
 " " Heißwasserbeize 265.
Uromyces aviculariae, β -Naphthol 240.
Ustilago spp., Heißwasserbeize 263.
 " abgeänderte Warmwasser-
 beize 266.
Ustilago avenae, Formaldehyd 217.
 " " Kaliumsalz 102.
 " " Schwefelkohlenstoff 71.
 " " Schwefelöl 86.
 " " Sporenverhalten || H_2SO_4 62.
 " " Einfluss der Bestellzeit 292.
 " " *destruens*, *hordei*, *rab-*
horstiana, Kupfervitriolbeize 124.
Ustilago avenae, *perennans*, Sporen,
 Ägsublimat 209.
Ustilago carbo, Sporen, Ägsublimat 209.
 " " Eisenvitriol 107.
 " " Essigsäure || Sporen 223.
 Sollrung. 2. Auflage.

Ustilago carbo, Kalisalpeter || Sporen 89.
 " " Verhalten der Sporen ||
 Salzsäure 51.
Ustilago carbo, Sporenverhalten || H_2SO_4 63.
 " " Soda 90.
 " " Zinkvitriol 114.
 " " *crameri*, Ägsublimat 210.
 " " Formaldehyd 218.
 " " *hordei*, Formaldehyd 217.
 " " *Refiorit* 239.
 " " *jensenii*, *perennans*,
tritici, Sporenverhalten || H_2SO_4 62.
Ustilago jensenii, Heißwasserbeize 267.
 " *panici miliacei*, Formaldehyd 218.

Vaucher, Schwefelkohlenstoff 67.
Veilchen, Pflanzenläuse, Blausäure 82.
Ventilatorschwefel 54. [206.
Venturia inaequalis, Schweinfurter Grün
 Veratrum album, V. sabadilla, Brühen 47.
Verbena, Mehltau, Petroleumbrühe 251.
 Verdauungsgifte, Allgemeines 17.
 verdet gris 173.
 verdet neutre 174.
 Vergällung der Samen und Pflanzen gegen
 Fierstraß 280. [262.
 Verge, Heißwasser || *Conchylis*, *Eudemis*
 Vermorel, Eisenarsenatbrühe 189.
 " Fanglampen || *Conchylis*, *Eu-*
demis 273.
 Vermorel, Brühe von salpetersaurem
 Silber 207.
 Vermorel, CS_2 + Vaselinezusatz 71.
 " CS_2 || Maiskäferlarven 67.
 " Benetzungskraft der Brühen 164.
Veronica agrestis, Eisenvitriol 109.
 Vertilgungsmittel, Allgemeines 12.
 Viala, Chlornatrium, Verhalten zur
 Pflanze 89. [121.
 Viala, Kupfervitriol, innere Verwendung
 Vidal, Kufabrühe mit Terpentin 158.
 Vießer, Formaldehyd, Wirkungsweise 212.
 Vignon, Ägsublimatgehalt geprüfter Wein-
 stöcke 211. [196.
 Vinet, Bleiarfenat || *Conchylis*, *Eudemis*
 " Nikotin 41.
 " Arsengehalt geprüfter Trauben 194.
Viscum album, Lichtentzug 269.
Vitis spp., Kupfergehalt geprüfter Reife 141.
 " siehe auch Weinstock.
 Vögel, schädliche; Vertilgung, Allgemeines 16.
 " Saatchutz durch Moë 46.
 " als Insektenvertilger 5.
 Voglino, Raupenfadel || *Diapris* 256.
 Teeremulsion 229.
 Volck, Eisensulfidbrühe || *Sphaerotheca* 105.
 " Rohpetroleum || *Aspidiotus* 243.
 " Schwefelpulver || Milben 55.

Boorhees, Niederschlagbildung in Kupfer-
sulfbrühe 131. [59.
Bosseler, Chlorchwefel || Mäuse, Ameisen
Buillet, Parasiten von Insekten 5.

Wärme als Bekämpfungsmittel 255.
" feuchte || Getreidebrände 263.
" || Sanninoidea, Schizoneura,
Pieris, Phylloxera 261.
Wärme, trockene || Insekten und Pilze 257.
Wahl, Rhod 236.
Waite, Absublimat || Flechten 210.
" ammon. Kupferbrühe || Entomo-
sporium 151.
Waite, Chlorcalcium || Flechten 101.
Walisch, Transeise 25.
Wallace, Kufabrühe || Exoascus 149.
" Schwefelsulfbrühe, Beschädigungen
99.
Wallis, Teeremulsion 230.
Walnußbaum, Boarmia, Insektenpulver-
brühe 38.
Walnuß, japanische, Verhalten || reines
Petroleum 244.
Walnußbaum, Verhalten || Teeröl 226.
Walzen als Mittel zur Insektenvernichtung
295.
Warmwasserbeize, abgeänderte 266.
" abgefürzte 267.
Warren, Niederschlagbildung in Kupfer-
sulfbrühe 131.
Waschen || Getreidebrand 286.
Wassermelone, Alternaria, Kufabrühe
155.
Wasserstoffsuperoxyd 52.
Wassiljew, Gang der Agrotis-Falter mit
Nöbern 288.
Watt, Adhatoda 47.
Webber, Ammofukarbrühe || Cladosporium
169.
Webber, Harzseifenbrühe 34.
Webster 24. 27.
" Bodenerwärmung || Engelsing 260.
" Heißluft || Insekten 258.
" Weizen, Heißluftbeize 257.
" Kainit || Insekten 88.
" Karbolsäure || Thrips 231.
" Frittsiegenbekämpfung in Ohio 292.
Wechselströme, elektrische || Bodeninsekten
274.
Weed, Petrolseifenbrühe || Murgantia 246.
" Petroleum-Wasser-Gemisch 244.
Wegebreitblatt, Natriumarsenit 185.
Wegerich, Karbolsäure 232.
Weidenblattlaus, Fischölseife 27.
Weinblattmilbe, siehe Eriophyes vitis.
Weinmann, Beneßungskraft der Brühen
164.

Weinstock.

Agrotis, Arsenitföder 182.
Anthraknose; Schwefelsäurebehandlung 63.
Blattflöhe, Insektenpulver 38.
Chlorose, Lichtabblenkung 270.
Conchylis, Nikotinbrühe 42.
" Schmierseifenbrühe 28.
" ambigua; Insektenpulver-
brühe 39.
Conchylis, Eudemis, Bleiarfenat 196.
Conchylis, Eudemis, Heißwasser 262.
Erbsflöhe, Chlorbaryum 92.
Eudemis; Nikotinbrühe 42.
" Schmierseifenbrühe 28.
Fidia viticida, Schwefelkohlenstoff 67.
" " Freilegung 291.
" " Petrolseifenbrühe 249.
" " Schweinfurter Grün 204.
Haltica, Schwefelmischung 55.
Laestadia, Ammofukarbrühe 168.
" Formaldehyd 221.
" Kaltnitz 95.
" Kufabrühe 149.
" Kupferacetat 175.
" Kupferchlorid 117.
" Kupfervitriol 126.
" Kufabrühe 163.
" Schwefelleber 85.
Lopus albomarginatus 71.
Maerodaetylus, Karbolsäure 231.
Milben, Insektenpulver 38.
Oidium, Calciumbifulfid 101.
" Natriumbicarbonat 90.
" Kupferdimethanal-Difulfid 118.
Otiorrhynchus, Nigstalt 94.
Phylloxera, Kupfervitriol 121.
" Psorophybriden 294.
" Schwefelkohlenstoff 66.
" Überichwemmungen 296.
Plasmopara, Azurin 166.
" Borax 91.
" Natriumvitriol 115.
" Kochsalz 89.
" Kufabrühe 144. 147.
" Kupferacetat 175.
" Kupferdimethanal-Difulfid 118.
" Kupferoxydchlorid 117.
" Kupfersulfid 118.
" Kupfervitriol 126.
" " innerlich 120.
" Kufabrühe 163.
Pyrallis, Fischölseife 25.
Reblaus, Harzseifenbrühe 34.
Rhynchites, Bleiarfenat 195.
" Nikotinbrühe 42.
Sphaceloma, Eisenvitriol 107.
" Eisenvitriolsulfbrühe 112.
Tetranychus, Karbolsäure 232.

Weinstof.

- Tetranychus, Syhol 235.
 " Petrolseifenbrühe 246.
 Ucinula || Schwefel 56.
 Urjengehalt gesprühter Rebstiele 194.
 Urjenit, Verbrennungen 181.
 Vergiftung der Trauben durch Arsen-
 salze 179.
 Empfindlichkeit || Eisenarsenaibrühe 190.
 Empfindlichkeit || Zinkarsenat 191.
 Verhalten der Wurzeln || Seifwasser 261.
 Verhalten || Karbolineum 228.
 Verhalten || Mirbanöl 238.
 Quecksilber in gesprühten Reben 211.
 weißes Arsenoid 189.
 Weiße Rieswurzel, Brühe 47.

Weizen.

- Puccinia, Ammosukarbrühe 168.
 " Aukabrühe 148.
 " Kaliumbichromat 112.
 Tilletia, Eisenvitriol 107.
 " Formaldehyd 217.
 " Aukabrühe 149.
 " Kupferkochsalzbrühe 171.
 " Kupfervitriolbeize 122.
 " Schwefelkohlenstoff 71.
 Heißwasserbeize || Ustilago, Tilletia 263.
 kilm drying 257.
 Verhalten der Samen || trockene Hitze 257.
 Weldon, Schwefelpulver || Tetranychus 55.
 Wellpappgürtel 289.
 Wespen, Blausäure 82.
 westliches Verfahren der Carpocapsa-Be-
 kämpfung 180.
 Weston, Tomatenbrühe 47.
 Wheeler, Chloroform || Tilletia 211.
 " Formaldehyd in Gasform || Til-
 letia 220.
 Wheeler, CS₂ || Tilletia 71.
 Whewel, Aukabrühe || Exoascus 149.
 " Schwefelsäurebrühe 98.
 Whitehead, Londoner Purpur || Pflanzen
 188.
 Whitehead, verseifte Karbolsäure 232.
 " Empfindlichkeit der Pflanze
 || Schweinsurter Grün 203.
Wiefengräser, Überschwemmungen || Phy-
 tonomus 296.
 Wilcox, Formaldehyd || Kartoffelschorf 219.
 Willot, Gaswasser || Heterodera 72.
 Wilson, ammon. Kupfercarbonatbrühe
 || Laestadia 168.
 Wilson, Aukabrühe || Laestadia 150.
 Windisch, Formaldehyd || keimende Samen
 212.
 Windisch, Wirkungsweise des Schwefels 52.
 " Schwefeleinwirkung auf echten
 Mehltau 56.

- Witterungseinflüsse, Abhaltung 280.
 Woburn-Brühe 133.
 Woglum, Blausäure 79.
 Woodbury, Rohpetroleum || Aspidiotus 243.
 Woods, Blausäure gegen Aleyrodes 81.
 " Kupferkalklösung 131.
 Wühlmäuse, Baryumcarbonat 93.
 Wüthrich, Äthylsublimat gegen Sporen ver-
 schiedener Pilze 208.
 Wüthrich, Chlorzink || verschiedene Pilze
 113.
 Wüthrich, Eisenvitriol || verschiedene Pilze
 106.
 Wüthrich, Essigsäure || Pilzsporen 223.
 " Kalialpeter || Phytophthora,
 Puccinia, Ustilago, Claviceps 89.
 Wüthrich, Kupfervitriol || Phytophthora,
 Peronospora 126.
 Wüthrich, Natriumcarbonat || Phytoph-
 thora usw. 90.
 Wüthrich, Oxalsäure || Pilzsporen 224.
 " Verhalten von Pilzsporen ||
 Salzsäure 51.
 Wüthrich, Verhalten von Pilzsporen ||
 H₂SO₄ 63.
 Wüthrich, Zinkvitriol || verschiedene Pilze
 113.
 Wulff, Calciumbifusit || Botrytis 101.
 Wurzelbrand, Karbolbeize der Samen 231.
 " Kiefern sämlinge, Formaldehyd
 222.
 Wurzelbrand, Koniferen sämlinge, Boden-
 erheizung 259.
 Wurzelbrand der Zuckerrüben, Heißwasser-
 beize 268.
 Wurzelbrand der Zuckerrüben, Aukabrühe 156.
 Wurzelfäule, Tabak sämlinge, Bodenerheizung
 260.
 Wurzelläuse, Fischölseife 25.
 " Karbolsäure als Abwehrungs-
 mittel 231.
 Wurzelreben, Verhalten gegen CS₂ 69.
Xanthium strumarium, Natriumarjenit
 185.
 yellow scale = Aspidiotus citrinus.
 Yothers, Fischölseifen-Petroleum-Brühe
 || Aleyrodes 247.
 Yothers, Paraffinölbrühe || Aleyrodes 252.
 " Petroleum-Seifen-Mischung 246.
 " verseiftes Rohpetroleum || Aley-
 rodes 244.
 Zabrus gibbus, Freilegen der Larven 291.
 " Grabenkrankheit 277.
 Zechini, Creolin 237.
 " Nitrobenzol 238.

Zechini, Petrolseifenbrühe 'Conchylis 249.
 Zifaden, Petroleumseifenbrühe 246.
 Zimmermann, Klyol 236.
 " Bangtum || Tylenchen 48.
 Zinkarsenatbrühe 190.
 Zink-Blutlaugensalzbrühe 114.
 Zinkborat || Entomosporium 115.
 " || Getreiderost 114.
 Zinksilikat 114.
 Zinksulfit || Entomosporium, Phyllosticta 113.
 Zinksulfit || Sporen verschiedener Pilze 113.
Zitronenbaum.
 Aleyrodes, Blausäure 81.
 " verseiftes Rohpetroleum 244.
 Fusicladium, Schwefelleber 86.
 Melanose, Kufabrühe 155.
 Schorf, Ammokufar 169.
 Schülferinde, Kufabrühe 155.
 Zitronenöl 33.
 Zichene, Aylfalkmilch || Heterodera 94.

Zischotte, Acetylen || Bodeninsekten 224.

Zuckerrübe.

Mastkäfer, Rübölbrühe 32.
 Agrotis, Arsenikföder 182.
 Atomaria, schwefelsaure Magnesia 102.
 Peronospora, Kufabrühe 147.
 Wurzelbrand, Heißwasserbeize 268.
 " Karbolsäure 231.
 " Kufabrühe 156.
 " Kupfervitriol 127.
 Zweifler, Stärke der Kufabrühe 134.
 Zwergeisade, Gaswasser 74.
 " Petroleummilchbrühe 250.
Zwiebel, Bodenmüdigkeit 73.
 " Brand, Formaldehyd 222.
 " Verhütung des Brandes durch
 Schwefelbüngung 56.
Zwiebel, brittle, Formaldehyd 222.
 " Limothrips, Karbolsäure 231.
 Zwischenwirtsvernichtung 293.
 Zymizide, Allgemeines 14.



Verlag von Paul Parey in Berlin SW., Hedemannstraße 10 u. 11.

Von demselben Verfasser wird herausgegeben:

Jahresbericht über das Gebiet der **Pflanzenkrankheiten.**

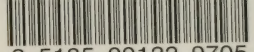
Davon erschienen bisher:

Band I—X Ermäßigter Gesamtpreis 100 M.
 Band XI/XII je 18 M. | Band XIII/XV je 20 M.

Zu beziehen durch jede Buchhandlung.



Hollrung, Max/Die Mittel zur Bekämpfung



3 5185 00122 9705



